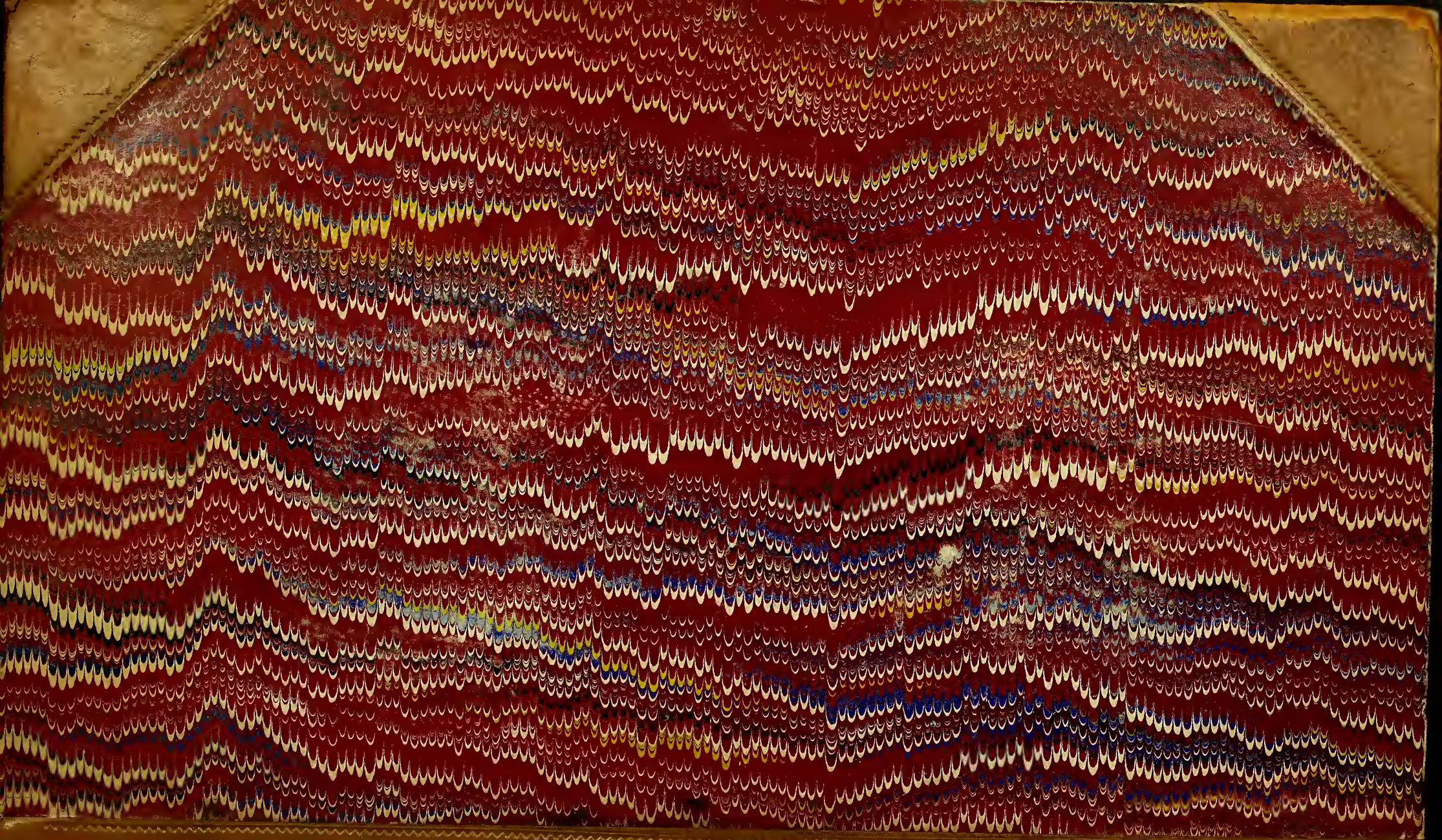

Fz * 10.8

R52541

# HEILQUELLEN-ANALYSEN.

# HEILQUELLEN-ANALYSEN

FÜR

NORMALE VERHÄLTNISSE

UND

# ZUR MINERALWASSERFABRIKATION

BERECHNET

AUF ZEHNTAUSEND THEILE.

VON

DR. FRIEDRICH RASPE.

ROYAL COLLEGE OF PHYSICIANS EDINR. LIBRARY

DRESDEN.

WILHELM BAENSCH VERLAGSHANDLUNG.

1885.

Das vorliegende Werk, weit davon entfernt, die nicht kleine Zahl der Lehrbücher der Mineralwasserfabrikation noch vermehren zu sollen, verfolgt einen zweifachen Zweck:

1. Dem Mineralwasserfabrikanten ein Handbuch zu sein, in welchem er die Analyse jedes bekannteren Mineralwassers in zur Herstellung des künstlichen Wassers geeigneter Form findet, so dass er sich die in jedem einzelnen Falle nöthige Specialvorschrift nach seinen Bedürfnissen in wenigen Augenblicken verschaffen kann und dadurch die ebenso zeitraubende, wie stets zur ungelegensten Zeit kommende Umrechnung erspart;

2. Dem Arzte, Chemiker, Balneologen u. s. w. die Normalanalysen für die einheitliche Wassermenge von zehntausend Theilen und nach durchgehend gleichem Principe berechnet, zu bieten.

In ersterer und theilweise auch in zweiter Beziehung dürfte das Werk, soweit dem Verfasser bekannt, einzig dastehen.

Es ist zwar in einigen, die Bereitung künstlicher Mineralwässer behandelnden Büchern, wie „Hager, Manuale pharmaceuticum II, Leipzig 1876"; „Gebrüder Schultze, Lehrbuch der Fabrikation von Mineralwässern, Berlin 1870", und Anderen, eine mehr oder weniger grosse Zahl von umgerechneten Analysen geboten; im Vergleiche zu der ungeheuren Menge der bekannteren Mineralwässer beschränken sich aber alle auf die verschwindend kleine Zahl der in Deutschland gebräuchlichsten Wässer. Die Umrechnungen entsprechen auch nicht immer den Forderungen, welche der Praktiker zu stellen berechtigt ist.

Der Verfasser war selbst viele Jahre hindurch Besitzer und Leiter einer sehr bedeutenden Fabrik und hat dadurch die beste Gelegenheit gehabt, einen nicht kleinen Theil der gegebenen Vorschriften auf ihre praktische Verwendbarkeit zu prüfen. Er glaubt deshalb nicht zu viel zu behaupten, wenn er sagt, dass auch die bisweilen unvermeidlichen, auf die Angaben der ursprünglichen Analyse gestützten, sonderbaren, ja unwahrscheinlichen Combinationen wenigstens die Möglichkeit der künstlichen Herstellung bieten. Von der ganz überwiegenden Mehrzahl steht es fest, dass ihre sichere und bequeme Handhabung keinem Zweifel unterliegen kann.

Die Literatur der Heilquellen keines Volkes ist so umfangreich, wie die des deutschen; aber auch keine leidet so schwer unter gewissen Fehlern, wie die deutsche. Während in den Ländern, in welchen das Decimalgewicht schon seit längerer Zeit eingeführt ist, fast ausnahmslos die Analysen für 1 Liter oder 1000 Gramm angegeben werden, sind bei uns auch noch in jüngster Zeit Brunnenschriften erschienen, welche die Analysen auf ein Pfund = 7680 Gran beziehen, trotzdem doch schon seit Jahren 10 000 Theile ziemlich allgemein angenommen sind. In dem sehr umfangreichen Werke „Hirschfeld und Pichler, die Bäder, Quellen und Curorte Europa's, Wien 1875 und 1876, 2 Bände" kommen alle nur denkbaren Masse und Gewichtseinheiten vor: Liter, Gallone, Pinte, Quart, Kanne, Kubikzoll, Procente, 10 000 Theile, Pfund, 12 Unzen, 16 Unzen (theils zu 480, theils zu 576 Gran, altitalienisch, altspanisch), 25 Unzen (à 576 Gran), 5 Pfund, 20 Pfund, ja sogar 9 Pfund $12^{1}{}_{21}$ Loth polnisches Gewicht u. s. w.

Es liegt auf der Hand, dass eine Vergleichung von Analysen, welche für so mannichfache Grundlagen angegeben sind, erst nach vollständiger Reduction auf eine einheitliche Grösse möglich ist.

Ein zweiter, noch grösserer Fehler haftet sowohl den deutschen, wie ausländischen Publicationen ohne Ausnahme an. Es ist der, dass die in den Heilquellen vorkommenden festen Bestandtheile nach den willkürlichen Ansichten der Analytiker combinirt sind, statt nach ganz bestimmt feststehenden Grundsätzen.

Die nachfolgende kleine Zusammenstellung einiger in Mineralwässern häufig vorkommender Verbindungen mag dazu dienen, zu zeigen, wie überaus störend die beiden angegebenen Fehler auf die Aufstellung von Analysen einwirken können.

| | 7680 Theile | 10000 Theile | | |
|---|---|---|---|---|
| | a | b | c | d |
| Chlornatrium | 2.532 | 3.297 | 5.846 | — |
| Chlorcalcium | 1.857 | 2.418 | — | 5.546 |
| Schwefelsaures Natron | 0.795 | 1.035 | — | 1.775 |
| „ „ Kalk | 0.544 | 0.708 | 1.700 | — |
| Doppeltkohlensaures Natron | 1.672 | 2.178 | — | 5.625 |
| „ „ „ Kalk | 2.542 | 3.310 | 5.400 | — |
| Summa | 9.942 | 12.946 | 12.946 | 12.946 |

Alle vier Combinationen sind unter sich vollkommen gleichwerthig, zeigen aber trotzdem keine Spur von Uebereinstimmung.

a und b geben eine Art von Zusammenstellung, wie sie in zahllosen, ja den meisten Analysen vorkommt. Bei grösserer Zahl der Elemente kann die Complication noch viel weitergehend sein.

c ist die Umrechnung von b nach dem in diesem Werke für „Normalanalysen" angenommenen Principe.

d ist endlich die Umrechnung von b oder c zur Mineralwasserfabrikation.

Es bedarf nur eines geringen Scharfblickes, um die Uebereinstimmung von a und b zu entdecken, auch dann, wenn etwa bei zwei verschiedenen Schriftstellern sich je eines ohne Angabe der zu Grunde liegenden Wassermenge finden sollte.

Ganz anders verhält sich die Sache aber schon zwischen b, c und d. Selbst ein durch Uebung ungewöhnlich geschärftes Auge wird kaum im Stande sein, die annähernde, geschweige denn die genaue Uebereinstimmung zu finden. Es dürfte deshalb auch gar nicht in Erstaunen setzen, wenn etwa drei Schriftsteller jede der kleinen Analysen einer andern Klasse von Mineralwässern zuzählten.

Eine direkte Vergleichung aller vier Combinationen ist überhaupt nicht mehr möglich.

Zu welchen merkwürdigen Erscheinungen die Angabe der Analysen für verschiedene Einheiten führt, möge nur ein Beispiel für viele aus dem schon oben genannten Werke von Hirschfeld und Pichler zeigen. Wir finden aufgeführt:

1. Apollo, bagno d' Bd. I. fol. 74 für 16 Unzen.
2. Bagno d'Apollo. Bd. I. fol. 119 für 25 Unzen.
3. San Casciano, Bagno d'Apollo. Bd. II. fol. 425 für 16 Unzen.

| | 1 | 2 | 3 | 4 |
|---|---|---|---|---|
| | in 16 Unz. | in 25 Unz. | in 16 Unz. | in 16 Unz. |
| | Grane | | | |
| Chlornatrium | 2.132 | 4 | 2.132 | 2.132 |
| Chlormagnesium | 1.066 | 3 | 1.066 | 1.066 |
| Chlorcalcium | 0.533 | | 0.533 | 0.533 |
| Schwefelsaurer Kalk | 0.799 | 1 ½ | 0.799 | 0.799 |
| Kohlensaurer Kalk | 8.530 | 16 | 8.530 | 8.530 |
| Kohlensaures Eisenoxydul | 0.266 | ½ | 0.266 | 0.266 |
| Summa | 13.326 | 25 | 13.326 | 13.326 |

Ein Blick zeigt, dass 1 und 3 vollkommen übereinstimmen; reducirt man einfach 25 Unzen auf 16 Unzen, so erhält man erheblich niedrigere Zahlen, wie in 1 und 3, und doch sind alle drei Analysen, abgesehen von der summarischen Angabe des Chlorcalcium und Chlormagnesium, gleich. Die Erklärung ist nicht schwierig. 1 und 3 sind Schriftstellern entnommen, welche das ursprüngliche altitalienische Gewicht (1 Unze = 576 Gran) in deutsches Gewicht (480 Gran) übertragen hatten, für 2 sind die Originalangaben aber unverändert geblieben.

Rechnet man 25 Unzen zu 576 Gran = 14 400 Gran auf 16 Unzen zu 480 Gran = 7680 Gran um, so erhält man für 2 die in 4 angegebenen Zahlen, welche keinen Zweifel lassen können, dass alle drei Quellen identisch sind, wenn dies nicht schon aus dem beigegebenen Texte ersichtlich wäre.

In den bedeutendsten neueren balneotherapeutischen Handbüchern sind die Analysen durchgängig auf eine einheitliche Grösse bezogen, so bei Valentiner auf 1000 Theile, bei Helfft auf ein Liter; bei Seegen finden sich dagegen noch 7680 Gran, 1000 und 10 000 Theile. Dadurch ist wenigstens dem einen der gerügten Fehler abgeholfen; der zweite grössere, die Ungleichartigkeit in der Combination der Analysen, bleibt freilich allen, mit alleiniger Ausnahme der ausgezeichneten, noch heute unübertroffenen Werke von Lersch, „Einleitung in die Mineralquellenlehre, Erlangen 1857", und „Hydrochemie, Berlin 1864". Lersch hat durch vereinfachende Umrechnungen zahlreicher Analysen das Ziel, welches der Verfasser erstrebt, schon nahezu erreicht. Er war es auch, der zuerst den Weg gewiesen hat, auf dem allein es möglich ist, Analysen so aufzustellen, dass eine direkte Vergleichung derselben durchführbar wird, und eine wirklich rationelle Klassifizirung der Mineralwässer an Stelle der bisherigen ziemlich willkürlichen treten kann.

Der Verfasser hofft das erstere erreicht zu haben, das zweite muss er Berufeneren überlassen, weil es die enggezogenen Grenzen dieses Werkes überschreiten würde.

Die ursprüngliche Absicht, nur die Umrechnungen der Analysen der bekannteren Heilquellen zur Herstellung künstlicher Wässer erscheinen zu lassen, musste aufgegeben werden, weil es aus verschiedenen Gründen zweckmässig erschien, auch die Normalanalysen hinzuzufügen.

Die Tabellenform selbst bedingte, dass eine möglichst geringe Zahl von Verbindungen aufgestellt würde und dies machte es wiederum erforderlich, die Analysen mit ihren zahllosen willkürlich angenommenen Verbindungen in ihren möglichst einfachsten Ausdruck umzuarbeiten.

Die einfachste Form kann aber nur gewonnen werden, wenn alle Analysen nach einem ganz festen, einheitlichen Principe berechnet werden.

Die tabellarische Anordnung des Werkes ist dadurch eine eigenthümliche, dass sie zwei, unter sich zwar gleichwerthige, im Ausdruck aber doch wesentlich verschiedene Arten von Analysen neben einander angiebt. Die Normalanalyse, d. h. die Zusammenstellung der Verbindungen, wie sie im natürlichen Wasser angenommen werden, und die zur Mineralwasserfabrikation umgerechnete Analyse.

Für beide Arten von Analysen war die Beigabe von Text nicht erforderlich. Die Angaben des Landes, Ortes, Namens der Quelle, der Analytiker, waren für den Zweck des Buches genügend.

Der Mangel des Textes und die Tabellenform schlossen jede andere Anordnung, als die streng alphabetische, ganz besonders aber die nach den in der Balneologie gebräuchlichen Klassen und Ordnungen aus.

Das ganze ungeheure Gebiet der Mineralwässer, zu denen doch im weiteren Sinne auch die Meere, zahlreiche Seen (Laacher See und andere), manche Flüsse, besonders in vulkanischen Gegenden, und endlich die zahllosen schon untersuchten und zum Theil sehr werthvollen Quellen, welche bis jetzt keine praktische Verwendung zu Heilzwecken gefunden haben, abzuhandeln, kann nicht in der Absicht des Verfassers liegen. Zu dieser Arbeit würde die Kraft eines Menschen nicht ausreichen.

Die Grenzen dieses Buches sind viel engere. Der Verfasser will nur die Analysen solcher Heilquellen geben, welche irgend eine, wenn auch häufig nur lokale Bedeutung haben. Denn streng genommen widerspricht es schon dem Zwecke des Buches, dass eine grosse Zahl von Badequellen mit aufgeführt ist, welche selten oder nie zum Trinken gebraucht und deshalb wohl kaum je künstlich hergestellt werden, es sei denn eben zu Bädern, deren künstliche Anfertigung aber wieder eine ganz andere Art der Berechnung erfordert.

Der Versuch, nach dieser Seite hin Beschränkungen eintreten zu lassen, erwies sich aber als ebensowenig ausführbar, wie der, die unwichtigeren Quellen überhaupt auszuschliessen. Es liess sich nicht entscheiden, welche Heilquelle nie zum Trinken gebraucht werde und welche Quelle auch lokal nur eine ganz untergeordnete Bedeutung habe.

Im Interesse der möglichsten Vollständigkeit schien es deshalb geboten, alle Heilquellen, welche irgend eine, wenn auch geringe Bedeutung besitzen, aufzunehmen. Die Umrechnung zur Mineralwasserfabrikation war dadurch unvermeidlich, wenn auch häufig überflüssig.

Wenn trotzdem die eine oder die andere Quelle nicht aufgeführt sein sollte, so möge man dies damit entschuldigen, dass bisweilen auch von sehr bekannten Quellen entweder gar keine oder nur ganz ungenügende Analysen veröffentlicht sind; ganz zuverlässige Nachrichten zu erhalten, war nicht immer möglich. Der Versuch, solche durch einen umfangreichen Briefwechsel zu erlangen, hat zwar überall das liebenswürdigste Entgegenkommen gefunden, aber leider nur ein verhältnissmässig sehr geringes Resultat ergeben. Die Badeverwaltungen selbst scheinen häufig nur höchst ungenügend informirt zu sein. Auf die Bitte um Mittheilung der neuesten Analyse einer bekannten Quelle wurde dem Verfasser eine kleine Brunnenschrift vom Jahre 1843 zugeschickt, während die neuere Analyse von 1876 längst in seinem Besitze ist.

Von vielen Quellen giebt es zahlreiche, von verschiedenen Chemikern in mehr oder weniger weit auseinanderliegenden Zeitabschnitten gemachte Analysen. Die Schwierigkeit der Auswahl unter diesen wurde häufig noch dadurch erhöht, dass es leider beinahe zu den Ausnahmefällen gehört, wenn zwei Schriftsteller dieselbe Analyse durchaus übereinstimmend geben (vergl. Cudowa, Deinach u. s. w).

Sprachen nicht besondere Gründe dagegen, wie Unvollständigkeit, notorische Unzuverlässigkeit des Analytikers, so sind stets die neuesten Analysen gegeben. In solchem Falle aber, wo es zweifelhaft erschien, welcher Schriftsteller die wirklich richtige Analyse habe, hat sich der Verfasser an den Autor gehalten, welcher die grösste Zuverlässigkeit zu bieten schien; bei nicht deutschen Quellen an die Angaben der Schriftsteller des betreffenden Landes.

Es ist selbstverständlich, dass unter den 2800 bis 2900 Analysen sich viele sehr alte und ungenügende finden müssen; es würde aber die diesem Werke gezogenen Grenzen weit überschreiten, wollte man jede einzelne Analyse einer Kritik auf ihren Werth oder Unwerth unterziehen. Ganz vermeiden lässt sich die Kritik aber nicht. So mögen denn wenigstens als ein Beleg dafür, dass dieselbe wirklich, so weit möglich, geübt ist, einige Worte über die grosse Zahl (mehr als 200) der Analysen von Giulj, welche auch heute noch häufig von italienischen Schriftstellern citirt werden, gesagt sein. Es ist eine höchst auffallende Erscheinung, dass in allen Analysen des genannten Chemikers genau dieselben Zahlen ($^1/_2$, $^1/_3$, $^1/_4$ oder das Vielfache von 1.388 in 10000 Theilen) wiederkehren. Dass die Wässer wirklich eine so auffallende Uebereinstimmung zeigten, ist wenig wahrscheinlich. Es wird sich hier also wohl entweder um sehr oberflächlich ausgeführte quantitative oder um „Schätzungsanalysen“ nach dem qualitativen Befunde, allenfalls in Verbindung mit einer Bestimmung der Summe der festen Bestandtheile, handeln. Leider verlieren alle diese Analysen durch die nothwendige Umrechnung viel von ihrer Familienähnlichkeit. Aehnliches liesse sich von manchen andern Analytikern sagen.

So sonderbare Analysen, wie die von Api (Hirchfeld & Pichler Bd. I. 74), welche nach Crispi in 19 Pfund 23 Gran enthalten soll

| | |
|---|---|
| Eisenoxyd mit Alaun | 0.7000 |
| Kieselsaures Eisen | 0.8000 |
| | 1.500 |

haben natürlich keine Berücksichtigung gefunden.

Summarische Angaben, wie kohlensaurer Kalk mit kohlensaurer Magnesia oder Kieselsäure mit organischer Substanz oder organische Substanz mit Kieselsäure sind als kohlensaurer Kalk, Kieselsäure, organische Substanz in Rechnung gestellt, um wenigstens irgend einen bestimmten Werth für diese unsicheren Angaben zu haben.

Das Gleiche war selbstverständlich unausführbar bei Archena (nach Joanne), wo sich angegeben finden:

2.394 { Kohlensaures Eisenoxydul; „ „ Manganoxydul; „ „ Kali; „ „ Lithion; Phosphorsäure; Thonerde; Kieselsäure }

Besonders in älteren Analysen finden wir vielfach unerhört hohe Angaben für Schwefelwasserstoff, Kieselsäure und Thonerde. Man scheint damals in Bezug auf diese Substanzen sehr liberalen Ansichten gehuldigt zu haben. Einige Kubikzolle Schwefelwasserstoff spielten keine Rolle.

Angaben, welche für 10 000 Theile an Schwefelwasserstoff 0.5, an Kieselsäure 1.0, an Thonerde 0.2 überschreiten, sind immer höchst verdächtig, obgleich es nicht zu leugnen ist, dass durchaus zuverlässige Analytiker, auch in neuester Zeit, in einzelnen Fällen erheblich höhere Beträge gefunden haben.

Schwefelwasserstoffmengen, wie für Sclafani (nach Ferrara) von 38.333 Kubikzoll im Pfunde oder für Segesta mit 41.333 sind natürlich sinnlos.

Die frei aus dem Wasser aufsteigende Kohlensäure, deren Menge im Allgemeinen um so grösser ist, je grösser der Gehalt an kohlensauren Salzen, wurde nicht angegeben, ebensowenig freier Sauerstoff und Stickstoff; sie haben für die Zwecke dieses Werkes nur eine untergeordnete Bedeutung.

Auf Spuren, deren man heute mit Hülfe der Spectralanalyse so ziemlich von allen Elementen findet, konnte keine Rücksicht genommen werden. Welchen Werth besitzt überhaupt eine Spur, deren Grösse durch die fünfte Decimalstelle noch nicht ausdrückbar ist?

Alle benutzten Werke, Zeitschriften, Brunnenschriften u. s. w. einzeln aufzuführen, ist völlig nutzlos. Eine grössere Anzahl der häufiger citirten Schriften findet sich unter „Abkürzungen“ angegeben.

Soweit es irgend ausführbar, ist immer nur auf die am leichtesten zugänglichen Schriftsteller verwiesen.

## Anordnung der Tabellen.

Wie schon oben gesagt, sind zwei ganz verschiedene Arten von Analysen nebeneinander aufgeführt. Gründe dafür waren, dass beiden Arten eine sehr grosse Anzahl von Verbindungen gemeinsam ist, und durch die Zusammenstellung von Normalanalysen und zur Mineralwasserfabrikation umgerechneten Analysen die Controlle der Genauigkeit der Umrechnung erleichtert wird.

Ob diese Art der Anordnung eine zweckmässige ist, muss die Erfahrung lehren.

Die Ausdrücke „normal“, „Normalanalyse“ sind nicht so aufzufassen, dass die Analyse die normale, d. h. völlig unveränderliche Zusammensetzung gebe, sondern dass sie der Ausdruck der durch die chemische Analyse des Wassers gefundenen Werthe, nach ganz bestimmten, als Norm angenommenen Grundsätzen gruppirt, sein soll.

Der erstere Sinn darf schon deshalb nicht untergelegt werden, weil nur wenige Quellen bekannt sind, welche sich durch Jahre hindurch ganz oder nahezu unveränderlich gezeigt haben; weil nur selten zwei Analytiker gleichzeitig genau übereinstimmende Resultate erhalten werden und endlich die Analysen gewisser Chemiker eher für alles Andere, als normale, gelten können.

„Umgerechnete Analyse“ und „M.-W.-Fabrik.“, d. h. zur Mineralwasserfabrikation umgerechnete Analysen, bedürfen keiner weiteren Erklärung.

Alle Angaben sind ausnahmslos für zehntausend Gewichtstheile Wasser und wasserfreie Verbindungen gemacht.

Es ist natürlich völlig irrelevant, ob man unter Gewichtstheil verstehen will 10 Gramm, 1 Gramm, 0,1 Gramm oder 1 Gran u. s. w.; das relative Verhältniss wird dadurch nicht geändert.

Die Einheit von 10000 Theilen ist theils deshalb angenommen, weil sie ohnehin in Deutschland die überwiegend gebräuchliche, theils auch, weil dadurch eine grosse Zahl unnöthiger Nullen vermieden wird. Die Uebertragung auf 1000 Theile ist durch Vorrückung des Punktes um eine Stelle ohnehin leicht zu bewirken.

Die Angabe nach Liter und Gramm, d. h. Mass und Gewicht, wie bei Helfft und den meisten französischen Schriftstellern, ist nicht zweckmässig.

Bei der Bezeichnung der Verbindungen, sowohl durch Namen, wie durch Formeln, hat der Verfasser die älteren Formen beibehalten. Der ausgesprochen internationale Charakter des Werkes macht es nothwendig, dass wenigstens die Formeln jedem Chemiker, welchem Lande er auch angehöre, verständlich sind.

Ohnehin hat bis jetzt noch kein neueres System der Nomenclatur und Formelschreibung soweit durchdringen können, dass es allgemeine Anwendung gefunden hätte.

Nur die häufigst vorkommenden Verbindungen sind aufgenommen, die selteneren aber im unteren freien Theile der Tabelle durch Buchstaben und Anmerkung bezeichnet.

Metallisches Eisen, freie Salzsäure, Schwefelsäure, Kohlensäure, Wasser und Sauerstoff beziehen sich ausschliesslich nur auf die zur Mineralwasserfabrikation umgerechneten Analysen, um dieselben den Normalanalysen genau entsprechend geben zu können.

In der untersten Reihe der Tabellen ist in der mit „normal" bezeichneten Columne die Temperatur des Wassers in Graden nach Celsius, unter „M.-W.-Fabrik." der oder die Autoren angegeben, denen die betreffende Analyse entnommen ist. Was die Buchstaben bedeuten, darüber siehe „Abkürzungen".

## Normalanalysen.

Theils der Umstand, dass eine Zusammenstellung der Analysen, wie sie von den verschiedenen Analytikern aufgestellt sind, in Tabellen von der Grösse der vorliegenden, wegen der enorm grossen Zahl willkürlich angenommener und unnöthiger Verbindungen, kaum ausführbar ist, theils auch weil es, wie schon oben gesagt, wünschenswerth schien, wenigstens den Versuch zu machen, ob es nicht möglich sei, eine feste Norm für die Aufstellung von Mineralwasseranalysen zu schaffen, war die Veranlassung, dass der Verfasser fast sämmtliche Analysen einer mehr oder weniger umfangreichen Umrechnung unterworfen hat.

Die Aufstellung einer festen Norm hat ihre bedeutenden Schwierigkeiten, weil die Ansichten über die wahre Constitution der Mineralwässer sehr abweichende sind.

Können wir doch bis jetzt nicht mit Sicherheit die einfache Frage entscheiden, ob in einem Wasser sich schwefelsaurer Kalk neben kohlensaurer Magnesia oder schwefelsaure Magnesia neben kohlensaurem Kalk vorfinde.

Die hervorragendsten Chemiker, Bunsen, Fresenius und Andere befolgen im Allgemeinen das Princip, dass sie aus den Resultaten, welche die chemische Analyse ergeben, mit der Berechnung der schwer löslichsten Verbindungen, welche in dem Wasser als vorhanden angenommen werden können, beginnend, zu den leichter löslichen fortschreiten und mit den leichtlöslichsten schliessen.

Dadurch entsteht etwa nachfolgende Reihe: Thonerde, Kieselsäure, schwefelsaurer Baryt, schwefelsaurer Strontian, kohlensaures Eisenoxydul, kohlensaures Manganoxydul, kohlensaurer Kalk (schwefelsaurer Kalk), kohlensaure Magnesia, schwefelsaures Kali, schwefelsaure Magnesia, schwefelsaures Natron, Chlornatrium, Chlorkalium, Chlorammonium, Chlorlithium, Chlorcalcium, Bromnatrium, Brommagnesium, Jodnatrium, Jodcalcium, Jodmagnesium.

Je nach den Mengenverhältnissen der Einzelbestandtheile fallen natürlich mehr oder weniger Glieder der Reihe aus oder müssen neue eintreten.

Mit geringen Abweichungen, welche weiter unten angedeutet sind, schliesst sich der Verfasser diesem Principe eng an. Bei der Berechnung folgten auf einander: Thonerde, Kieselsäure; Kohlensäure an Eisen, Mangan, Kalk, Magnesia, Natron, zu doppeltkohlensauren Salzen verrechnet; Schwefelsäure an Baryt, Strontian, Kalk, Kali, Magnesia, Natron; Chlor an Lithium, Ammonium, Natrium, Magnesium, Calcium u. s. w.

Aus Zweckmässigkeitsgründen wurde aber von dem Principe der Löslichkeit abgewichen in Bezug auf die Substanzen, welche meistens nur in geringer Menge gefunden werden. War es irgendwie möglich, so wurden Jod, Brom, Fluor, Schwefel (an eine Base gebunden), Phosphorsäure, Arsensäure, Salpetersäure, Borsäure u. s. w. stets nur an Natron; Kupfer an Schwefelsäure; Lithium, Rubidium, Caesium, Ammoniak an Chlor gebunden.

Schwefelwasserstoff ist immer als solcher angegeben, obgleich die Umrechnung zu Schwefelnatrium wohl vielfach richtiger gewesen wäre.

Die Annahme doppeltkohlensaurer Salze bedarf keiner Rechtfertigung.

Der consequenten Durchführung der oben dargelegten Principien stellten aber besonders die älteren Analysen häufig Schwierigkeiten entgegen, welche nicht immer im Sinne der aufgestellten Grundsätze gelöst werden konnten.

Einige der häufiger vorkommenden Fälle mögen zur Erläuterung dienen.

Viele ältere Chemiker, besonders Franzosen und Italiener, haben in fast allen Quellen Thonerdesalze (vorwiegend $Al_2O_3 . Po_3$), oft in enormer Menge gefunden.

Entsprach das vorhandene kohlensaure Natron der Säure des Thonerdesalzes vollständig, so wurde die Umrechnung auf freie Thonerde und phosphorsaures, schwefelsaures Natron u. s. w. vorgenommen, im anderen Falle unterlassen, weil die Analyse durch Umrechnung der phosphorsauren Thonerde auf Thonerde und phosphorsaures Natron, phosphorsauren Kalk und phosphorsaure Magnesia nur complicirter und noch unwahrscheinlicher geworden wäre.

Vielfach finden sich kieselsaures Natron, kieselsaurer Kalk und kieselsaure Magnesia u. s. w. auch neben freier Kieselsäure angegeben. Die Umrechnung in freie Kieselsäure und doppeltkohlensaure Salze wurde nur dann unterlassen, wenn Abwesenheit von freier Kohlensäure ausdrücklich erwähnt ist.

Schwefelcalcium ist nicht in Schwefelnatrium umgesetzt, wenn es sich um grössere Reihen ähnlich zusammengesetzter Quellen handelte, in denen die genügende Natronmenge nicht immer vorhanden war.

Quellsaure und quellsatzsaure Salze, welche in neueren Analysen nur noch selten angegeben werden, sind in doppeltkohlensaure Salze und organische Substanz zerlegt.

Für nicht ganz selten angeführte Magnesia, Eisenoxyd, Manganoxyd sind doppeltkohlensaure Oxydulsalze berechnet.

Schwefeleisen (Schwefelmangan) ist in Schwefelnatrium (Schwefelcalcium) übergeführt, wenn nicht in der Beschreibung des Wassers ausdrücklich gesagt war, dass es grünlich oder schwärzlich sei (Otschin, Braesa).

Soweit es irgendwie möglich war, ist bei der Umrechnung das oben angegebene Prinzip consequent durchgeführt. Wo sich Abweichungen finden, sind sie durch Umstände motivirt, von denen wenigstens einige vorstehend näher besprochen sind.

## Zur Mineralwasserfabrikation umgerechnete Analysen.

Um ein Mineralwasser künstlich herzustellen, ist es nothwendig, dass möglichst alle in dem natürlichen Wasser vorkommenden Bestandtheile in eine in kohlensäurefreiem Wasser lösliche Form gebracht werden.

In Wasser unlösliche Verbindungen, wie kohlensauren Kalk, kohlensaures Manganoxydul u. s. w., zu verwenden, ist nicht empfehlenswerth, da sich dieselben meistens nur schwer so rein herstellen lassen, dass sie sich vollkommen klar in kohlensäurehaltigem Wasser lösen. Nachträgliche Filtration ist in den meisten Fällen unausführbar oder doch sehr mühevoll und zeitraubend. Indessen ist die Verwendung unlöslicher Verbindungen, wie z. B. des kieselsauren Kalkes, nicht immer ganz zu vermeiden.

Eine feststehende Norm der Umrechnung lässt sich für diese Art von Analysen nicht gut aufstellen. Man muss sich eben nach dem jedesmaligen Falle richten und nur immer den oben angedeuteten Grundsatz im Auge behalten.

Die Reihenfolge der Umrechnungen würde im Allgemeinen etwa folgende sein: Jodnatrium, Bromnatrium, Schwefelnatrium (Schwefelcalcium), phosphorsaures, arsensaures, kieselsaures Natron (kieselsaurer Kalk), Chlorbarium, Chlorstrontium, Chlorlithium, Chlorammonium, Chlorcalcium; schwefelsaures Eisenoxydul, -Manganoxydul, -Magnesia, -Natron, -Kali; kohlensaure Magnesia, Natron; schwefelsaurer Kalk; Aetzkalk u. s. w.

Auch hier müssen natürlich je nach den Mengenverhältnissen der Einzelbestandtheile die mannigfaltigsten Abweichungen eintreten. Es kann sogar vorkommen, besonders bei hohem Gehalte an Thonerde und Kieselsäure, dass man selbst zu hypothetischen Verbindungen greifen muss, um alle Bestandtheile in eine Form zu bringen, welche die Möglichkeit der vollständigen Lösung wahrscheinlich macht (Kalk- und Magnesiaaluminat, lösliche Kieselsäure u. s. w.).

Es ist leicht begreiflich, dass Analysen, welche solche Künsteleien nothwendig machen, geringen oder keinen Werth besitzen.

In einigen Beziehungen unterscheiden sich die Umrechnungen in diesem Werke wesentlich von denen aller anderen Schriftsteller. Es ist niemals die Verwendung des kohlensauren Kalkes vorgeschrieben und kaum je die des schwefelsauren Kalkes. Der Verfasser hat es vorgezogen, den Theil des vorhandenen Kalkes, welcher sich nicht durch Chlor, Salpetersäure u. s. w. in leichtlösliche Form bringen liess, als Aetzkalk (Aqua Calcariae, Aqua Calcis) in Rechnung zu bringen, selbst dann, wenn er in schwefelsauren Kalk umgesetzt werden konnte, und zwar aus zwei Gründen:

1. weil sich eine Lösung des Aetzkalks leicht, schnell und von nahezu constantem Gehalte herstellen lässt, was bei einer Lösung von schwefelsaurem Kalk (Gyps) nur schwierig zu erreichen ist;

2. weil in der gleichen Menge von Aetzkalklösung eine viel bedeutendere Menge von Kalk gelöst ist, als in einer Gypslösung.

1 Theil Aetzkalk löst sich nach Bineau in 780 Theilen Wasser von 18° C. = 1.000 Aetzkalk
1 „ Gyps „ „ „ Bunsen „ 488 „ „ „ 15° C. = 0.4188 „
1 „ „ „ „ „ Poggiale „ 414 „ „ „ 20° C. = 0.4188 „

d. h. also:

In 1000 Kalkwasser von 18° C. sind enthalten 1.282 Theile Aetzkalk (Bineau).
„ „ Gypslösung „ 15° „ „ „ 0.844 „ „ (Bunsen).
„ „ „ „ „ 20° „ „ „ 0.995 „ „ (Poggiale).

Es enthält mithin eine Aetzkalklösung 40—50 % mehr Kalk gelöst, wie eine Gypslösung.

Gewisse Mineralwässer, welche sehr grosse Mengen von kohlensaurem und schwefelsaurem Kalke enthalten, lassen sich mit Hülfe von Gypslösung kaum noch herstellen, während ihre Anfertigung mit Aetzkalklösung keinerlei Schwierigkeit bietet.

Die Benutzung des Aetzkalks erklärt auch die nicht selten vorgeschriebene freie Schwefelsäure.

Wer die Verwendung des Gypses der des Aetzkalkes vorzieht, kann sich leicht die freie Schwefelsäure in Gyps umrechnen.

Metallisches Eisen findet sich vielfach angegeben. Es sind darunter entweder reines Eisenpulver, wie es im Droguenhandel vorkommt (Ferrum pulveratum vel limatum) oder, noch besser, höchst zarte Feilspähne, welche mittelst einer feinen Feile aus sorgfältig gereinigtem Clavierdraht hergestellt sind, zu verstehen.

Fein vertheiltes metallisches Eisen löst sich schnell und in viel bedeutenderer Menge, als es je in einem Mineralwasser vorkommt, in kohlensäurehaltigem Wasser, unter Entwicklung von kohlenwasserstoffhaltigem Wasserstoff.

Ferrum reductum zu verwenden, wie Hager mehrfach vorschreibt, ist durchaus zu verwerfen, weil es stets sehr erhebliche, oft überwiegende Mengen von Eisenoxyduloxyd enthält, welche in kohlensäurehaltigem Wasser sich nicht lösen.

Wenn die erforderliche Menge von Schwefelsäure vorhanden war, ist Eisen als schwefelsaures Eisenoxydul angegeben; im anderen Falle musste Salzsäure die Lösung ermöglichen.

Eisenchlorür in trockenem Zustande völlig unverändert zu erhalten, ist kaum möglich; der Verfasser hat es deshalb vorgezogen, für jeden einzelnen Fall das Eisen in der angegebenen Menge von Chlorwasserstoffsäure unter den bekannten Vorsichtsmassregeln zu lösen.

In vielen Fällen findet sich in dem natürlichen Wasser die zur Lösung des Eisens völlig ausreichende Menge von Schwefelsäure und Salzsäure nicht vor. Wenn das Gewicht der (natürlich wasserfrei angenommenen) Salzsäure nicht dasjenige des Eisens um mindestens ¼ überschreitet, ist eine vollständige Lösung nicht möglich. Der verbleibende, schon sehr fein vertheilte Rest des Eisens ist in diesem Falle mit der Lösung dem mit Kohlensäure stark gesättigten Wasser hinzuzufügen; er wird sich leicht und schnell lösen.

Dass das bei directer Lösung des Eisens im kohlensäurehaltigem Wasser sich entwickelnde übelriechende Wasserstoffgas durch Abblasen zu entfernen ist, bedarf wohl kaum der Erwähnung.

Für doppeltkohlensaure Magnesia ist in der Spezialvorschrift stets die entsprechende Menge von Magnesiawasser, welches jedem Fabrikanten bekannt ist, zu setzen.

Schwefelcalcium zerfällt bekanntlich bei der Lösung in Wasser in Calciumsulfhydrat und Aetzkalk. In allen den Fällen, in welchen Schwefelcalcium angegeben ist, muss deshalb die nicht filtrirte trübe Lösung dem Wasser hinzugefügt werden, hingegen, wenn Calciumsulfhydrat vorgeschrieben, die filtrirte Lösung des in den Anmerkungen am Fusse der Tabellen stets in entsprechender Menge angegebenen Schwefelcalciums.

Es darf wohl mit Bestimmtheit angenommen werden, dass die Mineralwasserfabrikanten sich zur leichten und genauen Abwägung oder Abmessung der zur Herstellung eines Wassers nöthigen Salze, der Lösungen derselben in den Verhältnissen von 1 : 10 : 100 : 1000 u. s. w. bedienen. Zu solchen Lösungen eignen sich natürlich nur solche Substanzen, welche durch Licht und Luft unveränderlich sind.

Einige Verbindungen, wie schwefelsaures Eisenoxydul, Schwefelnatrium u. s. w., müssen als krystallisirte Salze aufbewahrt werden. In den Tabellen sind aber alle Verbindungen als wasserfreie angegeben; es erscheint deshalb zweckmässig, nachfolgend eine kleine Zusammenstellung zu geben, welche die Umrechnung in krystallisirte Salze schnell und leicht ausführbar macht.

Die Benutzung der Tabelle ist so einfach, dass schon ein Beispiel sie erklärt.

1.374 wasserfreies schwefelsaures Eisenoxydul sind gleich 2.513 krystallisirtem schwefelsauren Eisenoxydul,

| | | |
|---|---|---|
| weil | 1.000 | = 1.8289 |
| | 0.300 | = 5.487 |
| | 0.070 | = 12.80 |
| | 0.004 | = 7.3 |
| | 1.374 | = 2.513 |

| | Wasserfrei | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Krystallisirte Salze | Schwefelnatrium **NaS + 9 HO.** | 3.07692 | 6.15385 | 9.23077 | 12.30769 | 15.38462 | 18.46154 | 21.53846 | 24.61539 | 27.69231 |
| | Schwefelsaures Natron **NaO.SO3 + 10 HO.** | 2.26761 | 4.53521 | 6.80282 | 9.07042 | 11.33803 | 13.60563 | 15.87324 | 18.14084 | 20.40845 |
| | Schwefelsaure Magnesia **MgO.SO3 + 7 HO.** | 2.05 | 4.10 | 6.15 | 8.20 | 10.25 | 12.30 | 14.35 | 16.40 | 18.45 |
| | Schwefelsaures Eisenoxydul **FeO.SO3 + 7 HO.** | 1.82895 | 3.65789 | 5.48684 | 7.31579 | 9.14474 | 10.97368 | 12.80263 | 14.63158 | 16.46052 |

| | Wasserfrei | 1 | 2 | 3 | 4 | 5 | 6 | 7 | 8 | 9 |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Krystallisirte Salze | Schwefelsaures Manganoxydul **MnO.SO3 + 4 HO.** | 1.47619 | 2.95238 | 4.42857 | 5.90476 | 7.38096 | 8.85714 | 10.33333 | 11.80952 | 13.28571 |
| | Schwefelsaures Manganoxydul, trocken bei 100 °, **MnO.SO3 + HO.** | 1.11905 | 2.23810 | 3.35714 | 4.47619 | 5.59524 | 6.71429 | 7.83333 | 8.95238 | 10.07143 |
| | Schwefelsaures Kupferoxyd **CuO.SO3 + 5 HO.** | 1.56462 | 3.12924 | 4.69385 | 6.25847 | 7.82309 | 9.38770 | 10.95232 | 12.51694 | 14.08156 |
| | Unterschwefligsaures Natron **NaO.S2O2 + 5 HO.** | 1,56962 | 3.13924 | 4.70886 | 6.27848 | 7.84810 | 9.41772 | 10.98734 | 12.55696 | 14.12658 |
| | Schwefligsaures Natron **NaO.SO2 + 7 HO.** | 2.00 | 4.00 | 6.00 | 8.00 | 10.00 | 12.00 | 14.00 | 16.00 | 18.00 |
| | Manganchlorür **MgCl + 6 HO.** | 1.57089 | 3.14177 | 4.71266 | 6.28354 | 7.85442 | 9.42531 | 10.99619 | 12.56708 | 14.13796 |

Die für 10 000 Theile berechneten Vorschriften lassen sich in sehr bequemer Weise, ohne Umrechnung, auch in den Ländern (wie z. B. Russland) nutzbar machen, in welchen das Decimalgewicht noch nicht eingeführt ist. Es genügt dazu ein Gewichtssatz, welcher das landesübliche Pfund in decimaler Theilung, analog dem Kilogramm = 1000 Gramm enthält. Die grösseren Theilstücke, ½ Pfund = 500, ⅕ Pfund = 200, 1/10 Pfund = 100 u. s. w. sind ohnehin als Gewichte für Decimalwaagen leicht zu erhalten; man braucht sich eben nur die kleineren und kleinsten Gewichte machen zu lassen.

Mit Hülfe der grösseren Gewichte (5, 10, 20 Pfund u. s. w.) und eines decimalen Gewichtssatzes von einem Pfunde lässt sich jede beliebige Combination leicht herstellen, ohne dass man genöthigt ist, noch die unbequeme Reduction auf Grane, Drachmen, Unzen, Pfunde vorzunehmen.

## Abkürzungen und Register der häufiger citirten Autoren.

A. Ph. bedeutet Archiv der Pharmacie.
Brsch. „ Brunnenschrift.
Bu. „ Bunsen, Anleitung zur Analyse der Aschen und Mineralwässer. Heidelberg 1874.
Dg. „ Dengler, Schlesischer Bädertag 1877.
Hf. „ Helfft, Handbuch der Balneotherapie. Berlin 1874.
Hg. „ Hager, Manuale pharmaceuticum, Vol. II. Leipzig 1876.
H. P. „ Hirschfeld & Pichler, Die Bäder, Quellen und Curorte Europas. Stuttgart 1875 bis 1876. 2 Bände.
Hy. „ Heyfelder, Heilquellen Württembergs. Stuttgart 1840.
JH. „ Jochheim, Mineralquellen Hessens. Erlangen 1878.
Jo. „ Ad. Joanne & A. le Pileur. Les bains d'Europe. Paris 1880.
Ksch. „ Kisch, Jahrbuch der Balneologie.
L. „ Lersch, Einleitung in die Mineralquellenlehre. Erlangen 1857.
Laz. bedeutet Lazari, Pyrenaenbäder. Dessau 1855.
L. H. „ Liebig, Handwörterbuch der Chemie.
M. A. „ Meyer-Ahrens, Die Heilquellen und Curorte der Schweiz. Zürich 1860.
Pf. „ Pfeiffer, Thüringens Bade- und Curorte. Wien 1872.
Rb. „ Rubio, Tratado completo de las fuentes minerales de España. Madrid 1853.
S. „ Simon, die Heilquellen Europas. Berlin 1839.
Schv. „ Schivardi, Guida alle acque minerali d'Italia. Milano 1875.
Sg. „ Seegen, Handbuch der Heilquellenlehre.
S. L. „ Sénac-Lagrange, Etudes sur Cauterets. Paris 1875.
Val. „ Valentiner, Handbuch der Balneotherapie. Berlin 1873.
Zk. „ Zinkeisen, Compendium der Balneotherapie, 1875.

# Tabelle zur Umrechnung
# der wasserfreien doppeltkohlensauren Salze in einfachkohlensaure Salze.

(Die Kohlensäure dient zur Controlle der Richtigkeit der Umrechnungen.)

| Einfachkohlensaure Salze. | Wasserfreie doppeltkohlensaure Salze. | 1. | 2. | 3. | 4. | 5. | 6. | 7. | 8. | 9. |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Kohlensaures Kali, $KaO.CO_2$ | 0.758242 | 1.516484 | 2.274725 | 3.032967 | 3.791209 | 4.549451 | 5.307692 | 6.065934 | 6.824176 |
| | Kohlensäure, $CO_2$ | *0.241758* | *0.483516* | *0.725275* | *0.967033* | *1.208791* | *1.450549* | *1.692308* | *1.934066* | *2.175824* |
| | Kohlensaures Natron, $NaO\ CO_2$ | 0.706667 | 1.413333 | 2.120000 | 2.826667 | 3.533333 | 4.240000 | 4.946667 | 5.653333 | 6.360000 |
| | Kohlensäure, $CO_2$ | *0.293333* | *0.586667* | *0.880000* | *1.173333* | *1.466667* | *1.760000* | *2.053333* | *2.346667* | *2.640000* |
| | Kohlensaures Ammoniak, $NH_4O\ CO_2$ | 0.685714 | 1.371429 | 2.057143 | 2.742857 | 3.428571 | 4.114286 | 4.800000 | 5.485714 | 6.171429 |
| | Kohlensäure, $CO_2$ | *0.314286* | *0.628571* | *0.942857* | *1.257143* | *1.571429* | *1.885714* | *2.200000* | *2.514286* | *2.828571* |
| | Kohlensaures Lithion, $LiO.CO_2$ | 0.627119 | 1.254237 | 1.881356 | 2.508475 | 3.135593 | 3.762712 | 4.389830 | 5.016949 | 5.644068 |
| | Kohlensäure, $CO_2$ | *0.372881* | *0.745763* | *1.118644* | *1.491525* | *1.864407* | *2.237288* | *2.610170* | *2.983051* | *3.355932* |
| | Kohlensaure Magnesia, $MgO\ CO_2$ | 0.656250 | 1.312500 | 1.968750 | 2.625000 | 3.281250 | 3.937500 | 4.593750 | 5.250000 | 5.906250 |
| | Kohlensäure, $CO_2$ | *0.343750* | *0.687500* | *1.031250* | *1.375000* | *1.718750* | *2.062500* | *2.406250* | *2.750000* | *3.093750* |
| | Kohlensaurer Kalk, $CaO\ CO_2$ | 0.694444 | 1.388889 | 2.083333 | 2.777778 | 3.472222 | 4.166667 | 4.861111 | 5.555556 | 6.250000 |
| | Kohlensäure, $CO_2$ | *0.305556* | *0.611111* | *0.916667* | *1.222222* | *1.527778* | *1.833333* | *2.138889* | *2.444444* | *2.750000* |
| | Kohlensaurer, Strontian $SrO.CO_2$ | 0.770115 | 1.540230 | 2.310345 | 3.080460 | 3.850575 | 4.620690 | 5.390805 | 6.160920 | 6.931035 |
| | Kohlensäure, $CO_2$ | *0.229885* | *0.459770* | *0.689655* | *0.919540* | *1.149425* | *1.379310* | *1.609195* | *1.839080* | *2.068965* |
| | Kohlensaurer Baryt, $BaO.CO_2$ | 0.817427 | 1.634855 | 2.452282 | 3.269710 | 4.087137 | 4.904564 | 5.721992 | 6.539419 | 7.356846 |
| | Kohlensäure, $CO_2$ | *0.182573* | *0.365145* | *0.547718* | *0.730290* | *0.912863* | *1.095436* | *1.278008* | *1.460581* | *1.643154* |
| | Kohlensaures Eisenoxydul, $FeO.CO_2$ | 0.725 | 1.450 | 2.175 | 2.900 | 3.625 | 4.350 | 5.075 | 5.800 | 6.525 |
| | Kohlensäure, $CO_2$ | *0.275* | *0.550* | *0.825* | *1.100* | *1.375* | *1.650* | *1.925* | *2.200* | *2.475* |
| | Kohlensaures Manganoxydul, $MnO.CO_2$ | 0.723618 | 1.447236 | 2.170854 | 2.894472 | 3.618090 | 4.341708 | 5.065326 | 5.788945 | 6.512562 |
| | Kohlensäure, $CO_2$ | *0.276382* | *0.552764* | *0.829146* | *1.105528* | *1.381910* | *1.658292* | *1.934674* | *2.211055* | *2.487438* |

# Tabelle zur Umrechnung
# der wasserfreien doppeltkohlensauren Salze in wasserhaltige doppeltkohlensaure Salze.

(Der Wassergehalt dient zur Controlle der Richtigkeit der Umrechnungen.)

| | Wasserfrei. | 1. | 2. | 3. | 4. | 5. | 6. | 7. | 8. | 9. |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Wasserhaltige doppeltkohlensaure Salze. | Doppeltkohlensaures Kali, $KaO.HO.2CO_2$ | 1.098901 | 2.197802 | 3.296703 | 4.395604 | 5.494505 | 6.593407 | 7.692308 | 8.791209 | 9.890110 |
| | Wasser, HO | *0.098901* | *0.197802* | *0.296703* | *0.395604* | *0.494505* | *0.593407* | *0.692308* | *0.791209* | *0.890110* |
| | Doppeltkohlensaures Natron, $NaO.HO\ 2CO_2$ | 1.12 | 2.24 | 3.36 | 4.48 | 5.60 | 6.72 | 7.84 | 8.96 | 10.08 |
| | Wasser, HO | *0.12* | *0.24* | *0.36* | *0.48* | *0.60* | *0.72* | *0.84* | *0.96* | *1.08* |
| | Doppeltkohlensaures Ammoniak, $NH_4O.HO.2CO_2$ | 1.128571 | 2.257143 | 3.385714 | 4.514286 | 5.642857 | 6.771429 | 7.900000 | 9.028571 | 10.157143 |
| | Wasser, HO | *0.128571* | *0.257143* | *0.385714* | *0.514286* | *0.642857* | *0.771429* | *0 900000* | *1.028571* | *1.157143* |
| | Doppeltkohlensaures Lithion, $LiO.HO\ 2CO_2$ | 1.152542 | 2.305085 | 3.457627 | 4.610169 | 5.762712 | 6.915254 | 8.067797 | 9.220339 | 10.372881 |
| | Wasser, HO | *0.152542* | *0.305085* | *0.457627* | *0.610169* | *0.762712* | *0.915254* | *1.067797* | *1.220339* | *1.372881* |
| | Doppeltkohlensaure Magnesia, $MgO\ HO.2CO_2$ | 1.140625 | 2.281250 | 3.421875 | 4.562500 | 5.703125 | 6.843750 | 7.984375 | 9.125000 | 10.265625 |
| | Wasser, HO | *0.140625* | *0.281250* | *0.421875* | *0.562500* | *0.703125* | *0.843750* | *0.984375* | *1.125000* | *1.265625* |
| | Doppeltkohlensaurer Kalk, $CaO.HO.2CO_2$ | 1.1250 | 2.2500 | 3.37500 | 4.5000 | 5.6250 | 6.7500 | 7.87500 | 9.0000 | 10.1250 |
| | Wasser, HO | *0.1250* | *0.2500* | *0.37500* | *0.5000* | *0.6250* | *0.7500* | *0.87500* | *1.0000* | *1.1250* |
| | Doppeltkohlensaurer Strontian $SrO\ HO\ 2CO_2$ | 1.094044 | 2.188088 | 3.282132 | 4.376176 | 5.470220 | 6.564263 | 7.658307 | 8.752351 | 9.846395 |
| | Wasser, HO | *0.094044* | *0.188088* | *0.282132* | *0.376176* | *0 470220* | *0.564263* | *0.658307* | *0.752351* | *0.846395* |
| | Doppeltkohlensaurer Baryt, $BaO.HO.2CO_2$ | 1.074689 | 2.149378 | 3.224066 | 4.298755 | 5.373444 | 3 448133 | 7.522822 | 8.597510 | 9.672199 |
| | Wasser, HO | *0.074689* | *0.149378* | *0.224066* | *0.298755* | *0.373444* | *0.448133* | *0.522822* | *0.597510* | *0 672199* |
| | Doppeltkohlensaures Eisenoxydul, $FeO\ HO\ 2CO_2$ | 1.1125 | 2.2250 | 3.3375 | 4.4500 | 5.5625 | 6.6750 | 7.7875 | 8.9000 | 10.0125 |
| | Wasser, HO | *0.1125* | *0.2250* | *0.3375* | *0.4500* | *0.5625* | *0.6750* | *0.7875* | *0.9000* | *1.0125* |
| | Doppeltkohlensaures Manganoxydul, $MnO.HO\ 2CO_2$ | 1.113065 | 2.226131 | 3.339196 | 4.452261 | 5.565327 | 6.678392 | 7.791457 | 8.904522 | 10.017588 |
| | Wasser, HO | *0.113065* | *0.226131* | *0.339196* | *0.452261* | *0.565327* | *0.678392* | *0.791457* | *0.904522* | *1.017588* |

# Inhalts-Verzeichniss

## nach Ländern geordnet.


### Afrika.

Hammam-Gorbos, Tunis.
Hammam-Lif, Tunis.
Hammam - bou - Hadjar, Algier.

### Amerika.

Jeddes, Ver. Staaten.
Leon, St., Canada.
Liverpool, Ver. Staaten.
Paipa, Neugranada.
Salina, Ver. Staat.
Syracuse, Ver. Staat.

### Asien.

Brussa, Kleinasien.
Lidja - Tschesme, Kleinasien.
Sungi Paët, Java.
Surabaya, Java.

### Europa.

#### Belgien.

Blanchimont.
Malmedi.
Marimont.
Spaa.
Tongern, Tongres.

#### Deutschland.

Altenburg.

Meuselwitz.
Ronneburg.

Anhalt.

Alexisbad, Suderode.
Zerbst.

Baden.

Antogast.
Baden-Baden.
Badenweiler.
Bruchsal.
Dürrheim.
Erlenbad.
Freyersbach.
Grenzach.
Griesbach.
Grunern.
Hubbad.
Karlshafen.
Karlsruhe.
Langenbrücken, Amalienb.
Lichtenthal.
Mingolsheim.
Müllheim.
Niederhall.
Obersasbach.
Oppenau.
Petersthal.
Rippoldsau.
Rothenfels.
Säckingen.
Sulzbach.
Ueberlingen.
Vogtsburg.
Weinheim.
Wiesloch.
Wolfach.
Zaisenhausen.

Bayern.

Abach.
Abensberg.
Achaz, Agatiusbrunnen, Wasserburg.
Aschselmannstein, Berchtesgaden, Kirchberg, Reichenhall, Rosenheim, Traunstein.
Adelholzen.
Aibling.
Aich.
Alexanderbad.
Allmannshausen.
Alt - Oetting, Wildbad St. Georgen.
Annabrunnen, Schwindeck.
Au.
Augsburg.
Bocklet.
Brückenau.
Dürkheim.
Empfing.
Eschelloh.
Feldafing.
Gögging.
Goldbach.
Greifenberg.
Gretenberg.
Griesbad.
Gross-Albertshofen.
Hardeck.
Hassfurt.
Heilbrunn.
Hochberg.
Höhenstadt.
Hohenberg.
Kainzenbad.
Kellberg.
Kirchberg.
Kissingen.
Kleverer-Bad.
Klingenbad.
Kochel.
Kohlgrub.
Kondrau.
Kothen.
Krankenheil-Tölz.
Kreuth.
Krumbach.
Langenau.
Lendershausen.
Leutstetten.
Marching.
Mindelheim.
Moching.
Mühldorf.
Münchshofen.
Neuhaus bei Neustadt a. d. S.
Neumarkt.
Nördlingen.
Orb.
Peissenburg, Heilbad Sulz.
Rosenheim.
Rothenburg a. Tauber.

Schachenbad.
Schäftlarn.
Schillingsfürst.
Sennfeld.
Seon.
Sippenau.
Sodenthal, Soden b. Aschaff.
Steben.
Sulzbrunn.
Tannenbrunnen.
Tiefenbach.
Vilsbiburg.
Weissenburg.
Wemding.
Wiesau.
Wipfeld, Ludwigsbad.
Wörth.

### Braunschweig.

Benzingerode.
Edenissen.
Gandersheim, Herzog Ludolfs-Bad.
Harzburg.
Helmstedt.

### Elsass-Lothringen.

Brumath.
Niederbronn.
Rosheim.
Sultzbach.
Sultzmatt.
Sulz u. Wald.
Sulzbad.
St. Ulrich.

### Hessen-Darmstadt.

Auerbach.
Berstadt.
Bickenbach.
Büdingen.
Echzell.
Fauerbach.
Griesheim.
Grosskarben.
Neuschwalheim.
Niederrossbach.
Nierstein.
Oberhergern.
Offenstein.
Okarben.
Salzhausen.
Schlitz.
Schwalheim a. d. Horhoff.
Schwalheim b. Nauheim.
Staden.
Steinfurt.
Traishorloff.
Vilbel.
Wimpfen.

### Koburg-Gotha.

Elgersburg.
Grub.

### Lippe-Detmold.

Meinberg.
Salzuflen.

### Lippe-Schaumburg.

Eilsen.

### Mecklenburg-Schwerin

Doberan.
Goldberg.
Parchim.
Stavenhagen.
Sülz.

### Meiningen.

Friedrichshall.
Grundhof.
Liebenstein.
Salzungen.
Steinheyde.

### Oldenburg-Birkenfeld.

Hambach.
Schwollen.

### Preussen.

Aachen, Rheinprovinz.
Alach, Thüringen.
Alt-Haida, Schlesien.
Altwasser, Schlesien.
Anhalt-Schaumburg, Hess.-Nassau.
Apollinarisbr., Rheinpr.
Artern, Thüringen.
Assmannshausen, Hessen-Nassau.
Bassenheim, Rheinprovinz.
Bellberg, Sachsen.
Bentheim, Hannover.
Bertrich, Rheinprovinz.
Bibra, Thüringen.
Birresborn, Rheinprovinz.
Biskirchen, Rheinprovinz.
Bodenfelde, Hannover.
Boppard, Rheinprovinz.
Brammstädt, Holstein.
Braubach, Hess.-Nassau.
Bruchhäuser, Westphalen.
Bukowine, Schlesien.
Burgbrohl, Rheinprovinz.
Burtscheid, Rheinprovinz.
Charlottenbrunnen, Schles.
Charlottenburg, Brandenb.
Colberg, Pommern.
Cudowa, Schlesien.
Czarkow, Schlesien.
Dober, Schlesien.
Dorfgeismar, Hess.-Nass.
Driburg, Westphalen.
Dürrenberg, Sachsen.
Egestorffshall, Hannover.
Ehrenbreitstein, Rheinpr.
Eimbeck, Hannover.
Elmen, Sachsen.
Ems, Hessen-Nassau.
Eppenhausen, Westphalen.
Erfurt, Thüringen.
Essen, Hannover.
Fachingen, Hessen-Nassau.
Falkenberg, Schlesien.
Fiestel, Westphalen.
Flinsberg, Schlesien.
Frankfurt a. M., Hessen-N.
Frankfurt a. O., Brandenbg.
Freienwalde, Brandenburg.
Geilnau, Hessen-Nassau.
Gerolstein, Rheinprovinz.
Gleesthal, Rheinprovinz.
Gleissen, Brandenburg.
Goczalkowitz, Schlesien.
Godelheim, Westphalen.
Godesberg, Rheinprovinz.
Grauhof, Hannover.
Grosslüder, Hessen-Nassau.
Grüben, Schlesien.
Halle, Sachsen.
Hanau, Hessen-Nassau.
Hechingen, Hohenzollern.
Heilstein, Rheinprovinz.
Heinrichsbrunnen, Schles.
Heldrungen, Sachsen.
Heppingen, Rheinprovinz.
Hermannsborn, Westphal.
Hiddingen, Hannover.
Hochstätten, Hessen-Nass.
Hofgeismar, Hessen-Nass.
Holzhausen, Hessen-Nass.
Holzhausen, Westphalen.
Homburg v. d. Höhe, Hess.-Nassau.
Hubertusbrunnen, Sachsen.
Imnau, Hohenzollern.
Johannesberg, Hess.-Nass.
Kärlich, Rheinprovinz.
Karlsthal, Hohenzollern.
Kobern, Rheinprovinz.
Königsborn, Westphalen.
Königsdorf Jastrzemb, Schlesien.
Königshütte, Schlesien.
Kösen, Thüringen.
Kond, Rheinprovinz.
Kreuznach, Rheinprovinz.
Kronthal, Hessen-Nassau.
Laer, Westphalen.
Lamscheid, Rheinprovinz.
Landeck, Schlesien.
Langenau, Nieder-, Schles.
Landskron, Rheinprovinz.
Langensalza, Thüringen.
Langenschwalbach, Hess.-Nassau.
Lauchstädt, Sachsen.
Limmer, Hannover.
Lindenholzhausen, Hessen-Nassau.
Lippspringe, Westphalen.
Marienfels, Hessen-Nassau.
Mathias, St., Rheinprovinz.
Mayen, Rheinprovinz.
Melle, Hannover.
Memelsen, Hessen-Nassau.
Möllendorf, Sachsen.
Montabaur, Hessen-Nassau.
Morsleben, Sachsen.
Münsterberg, Schlesien.
Muskau, Schlesien.
Nammen, Westphalen.
Nauheim, Hessen-Nassau.
Naumburg a. Bober, Schles.
Nenndorf, Hessen-Nassau.
Neuenahr, Beul, Rheinprov.
Neuenhain, Hessen-Nassau.
Neumünster, Holstein.
Neuragozzi, Sachsen.
Neuselters, Hessen-Nassau.
Niedermendig, Rheinprov.
Niederselters, Hessen-Nass.
Northeim, Hannover.
Oberlahnstein, Hess.-Nass.
Obermendig, Rheinprov.
Oberselters, Hessen-Nass.
Oeynhausen, Rehme, Westphalen.
Oldesloë, Holstein.
Oppenheim, Hessen-Nass.
Osnabrück, Hannover.
Osthofen, Hessen-Nassau.
Ottensen, Holstein.
Paderborn, Inselbad, Westphalen.
Polzin, Pommern.
Prenzlau, Uckermark.
Recklingshausen, Westph.
Rehburg, Hannover.
Reinerz, Schlesien.
Rhense, Rheinprovinz.
Riestedt, Sachsen.
Rodenberg, Hessen-Nassau.
Roisdorf, Rheinprovinz.
Rothenfelde, Hannover.
Rückershausen, Hessen-N.
Ründeroth, Rheinprovinz.
Salzbrunn, Schlesien.
Salzschlirf, Hessen-Nassau.
Salzig, Rheinprovinz.
Schlangenbad, Hess.-Nass
Schmalkalden, Thüringen.
Schwarzbach, Schlesien.
Schwelm, Westphalen.

Seebruch, Valldorf, Westph.
Sinzig, Rheinprovinz.
Soden a. Taunus, Hess.-N.
Soest, Westphalen.
Sooden-Allendorf, Hess.-N.
Sooldorf, Hessen-Nassau.
Suhl, Thüringen.
Tatenhausen, Westphalen.
Tennstädt, Sachsen.
Tönnisstein, Rheinprovinz.
Uhlemühle, Hannover.
Vinsbeck, Westphalen.
Vlotho, Westphalen.
Warmbrunn, Schlesien.
Wassenach, Rheinprovinz.
Wehr, Rheinprovinz.
Weilbach, Hessen-Nassau.
Weiler, Rheinprovinz.
Welbsleben, Sachsen.
Werne, Westphalen.
Weyhers, Hessen-Nassau.
Wiesau, Schlesien.
Wiesbaden, Hessen-Nassau.
Wilhelmsbad bei Aschersleben, Sachsen.
Wilhelmsbad, Schlesien.
Winzlar, Hannover.
Wisselheim, Hessen-Nass.

Reuss.

Geroldsgrün.
Heinrichshall.
Lobenstein.

Sachsen.

Annaberg.
Augustusbad, Radeberg.
Augustusbrunnen.
Berggieshübel.
Buschbad.
Dresden.
Elster.
Georgenbad.
Geringswalde.
Gottleuba.
Gruben.
Hohenstein.
Lausigk.
Loebau.
Oberbrambach.
Pausa.
Reiboldsgrün.
Reichenau.
Rosswein.
Sachsenfeld.
Schandau.
Schönberg.
Schmeckwitz.
Sohl.
Tharand.
Wolkenstein.

Schwarzburg-Rudolstadt.

Frankenhausen.
Rudolstadt.

Schwarzburg-Sondershausen.

Arnstadt.
Günthersbad.
Sondershausen.

Waldeck.

Kleinern.
Pyrmont.
Wildungen.

Weimar-Eisenach.

Berka.
Göschwitz.
Jena.
Kreuzburg.
Rastenberg.
Ruhla.
Stotternheim.
Sulza.
Vippach-Edelhausen.
Weimar.

Württemberg.

Bahlingen.
Berg.
Blaesibad.
Boll.
Calw.
Cannstatt.
Christenhofbad.
Crailsheim.
Deinach.
Dizenbach.
Giengen.
Göppingen.
Hall.
Jaxtfeld.
Jordanbad.
Kirchheim u. Teck.
Krähenbad.
Liebenzell.
Mergentheim.
Nagold.
Neustädter Bad.
Niedernau.
Nieratz.
Offenau.
Ohmenhausen.
Reutlingen.
Rietenau.
Roigheim.
Schwenningen.
Sebastiansweiler.
Sulz am Neckar.
Theusser Bad.
Tübingen.
Überkingen.
Wildbad.
Wilhelmshall.
Winterbach.

## England.

Airthrey.
Ashby.
Bath.
Butterby.
Buxton.
Cheltenham.
Clifton.
Dumblane.
Fordel.
Gisland.
Harrowgate.
Hartfell.
Holbeck.
Holywell.
Inverleithen.
Kilburn.
Leamington.
Llandrindod-Wells.
Malvern.
Moffat.
Redruth.
Sandrock.
Scarborough.
Strathpfeffer.
Tunbridge-Wells.
Vicaris-bridge.
Windsor-Forrest.
Wingfield.

## Frankreich.

Aix-les-Bains, Savoie.
Aix-en-Provence, Bouche-du-Rhône.
St. Alban, Loire.
Alet, Aude.
Allevard, Isère.
Amand, Nord.
Amélie-les-Bains, Pyr. or.
Amphion, Haute-Savoie.
Antoine de Guagno, Corse.
Audinac, Ariége.
Aulus, Ariége.
Aumale, Seine-infér.
Auteuil, Seine.
Avesne, Hérault.
Ax, Ariége.
Bagnères-de-Bigorre, Hautes-Pyr.
Bagnères-de-Luchon, Hautes-Pyr.
Bagnoles, Orne.
Bagnols-les-Bains, Lozère.
Bains-en-Vosges, Vosges.
Balaruc, Hérault.
Bandonneau, Drôme.
Barbazan, Haute-Garonne.
Barbotan, Gers.
Barèges, Hautes-Pyrén.
Bauche, Savoie.
Betaille, Corrèze.
Billizai, Sèvres.
Bleville, Seine-infér.
Bois-Plan, Savoie.
Boulogne s. Mer, Pas-de-Calais.
Boulou, Hautes-Pyrén.
Bourbon-Lancy, Saône.
Bourbon - l'Archambault, Allier.
Bourbonne - les - Bains, Marne.
Bourboule, la, Puy-de-Dôme.
Bretonnière, Drôme.
Brides, Savoie.
Bussang, Vosges.
Businargues, Hérault.
Caldaniccia, Corse.
Calle, Haute-Savoie.
Camarès, Aveyron.
Cambo, Basses-Pyrén.
Campagne, Aude.
Capvern, Hautes-Pyrén.
Castéra-Verduzan, Gers.
Cauterets, Hautes-Pyrén.
Cauvalat - lès - le - Vigan, Gard.
Celles, Ardèche.
Challes, Savoie.
Chamalières, Puy-de-Dôme.
Chamonnix, Savoie.
Chapelle-Godefroy, Aube.
Charbonnières, Rhône.
Château-Gontier, Mayenne.
Chateauneuf, Puy-de-Dôme.
Châteldon, Puy-de-Dôme.
Châtelguyon, Puy-de-Dôme.
Chaudes-Aigues, Cantal.
Christau, St., Basses-Pyrén.
Clermont-Ferrand, Puy-de-Dôme.
Coëze, Coise, Savoie.
Condillac, Drôme.
Contrexeville, Vosges.
Cransac, Aveyron.
Cusset, Allier.
Dax, Landes.
Digne, Basses-Alpes.
Dinan, Côtes-du-Nord.
Dolaincourt, Vosges.
Eaux-bonnes, Basses-Pyr.
Eaux-chaudes, Basses-Pyr.
Ebeaupin, Loire-infér.
Encausse, Garonne.
Enghien-les-Bains, Seine-et-Oise.
Epinay, Seine-infér.
Escaldas, Pyrén.-orient.

Eugenie-les-Bains, Landes.
Euzet, Gard.
Evaux, Creuse.
Evian, Haute-Savoie.
Feron, Nord.
Fodray, Haute-Saône.
Foncaude, Hérault.
Foncirgue, Ariége.
Fontaine de Juvence, Seine-infér.
Fontaine des Sarrazins, Marne.
Forges, Seine-infér.
Galmier, St., Loire.
Gamarde, Landes.
Gazost, Hautes-Pyrén.
Gervais, St., Hautes-Savoie.
Gournay, Seine-infér.
Grande Rive, La, Haute-Savoie.
Gréoulx, Basses Alpes.
Guillon, Doubs.
Hauterive, Allier.
Honoré, St., Nièvre.
Houcheloup, Vosges.
Jouhe, Jura.
Laifour, Lot.
Lalizolle, Allier.
Laurent-les-Bains, Ardèche.
Lille, Nord.
Luxeuil, Haute-Saône.
Madelaine de Flourens, Garonne.
Madeleine, Hérault.
Malon, Seine-infér.
Malou, La, Hérault.
Marie, St., Hautes-Pyrén.
Marlioz, Savoie.
Maurice, St., Puy-de-Dôme.
Mézières, Ariége.
Molitg, Pyrén.-orient.
Monestier - de - Briançon, Hautes-Alpes.
Montbrison, Loire.
Mont-Dore, Puy-de-Dôme.
Montferrand, Aude.
Mont - Lignon, Seine - et-Oise.
Montmirail, Vaucluse.
Montpezat, Ardèche.
Motte, La, Isère.
Nancy, Meurthe.
Nectaire, St., Puy-de-Dôme.
Néris, Allier.
Neyrac, Ardèche.
Olette, Pyrén.-orient.
Orezza, Corse.
Pandraux, Haute-Loire.
Pardoux & La Trollière, Allier.
Parize, St., Nièvre.
Passy, Seine.
Perrière, La, Savoie.
Pietrapola, Corse.
Plaine, La, Loire-infér.
Plan - de - Phazy, Hautes-Alpes.
Plombières, Vosges.
Pont-à-Mousson, Meurthe.
Pont - Gibaud, Puy - de-Dôme.
Pornic, Loire-infér.
Pougues, Nièvre.
Pouillon, Landes.
Préchac, Landes.
Preste, La, Pyrén.-orient.
Provins, Seine-et-Marne.
Puzzichello, Corse.
Régal, Ardèche.
Rieu-Majou, Hérault.
Roche-Pozay, Vienne.
Royat, Puy-de-Dôme.
Roye, Oise.
Ruillé.
Sail-les-Bains, Loire.
Sail-sous-Couzau, Loire.
Saleich, Haute-Garonne.
Salies, Haute-Garonne.
Salies - de - Béarn, Basses-Pyrén.
Salins, Jura.
Salins-Moutiers, Savoie.
Santenay, Côte-d'Or.
Saubuse, Landes.
Sauveur, St., Hautes-Pyr.
Sermaize, Marne.
Siradan, Hautes-Pyrén.
Tarascon, Ariége.
Tercis, Landes.
Tessière-la-Boulie, Cantal.
Thuez, Pyrén.-orient.
Trebas, Tarn.
Uriage, Isère.
Ussat, Ariége.
Vals, Ardèche.
Vernet, Le, Pyrén.-orient.
Vic-sur-Cère, Cantal
Vichy, Allier.
Vinça, Pyrén.-orient.
Visos, Hautes-Pyrén.
Vittel, Vosges.

## Griechenland.

Aedepsos, Airipos.
Aegina.
Angelo, St.
Galaxidion.
Gythium.
Hermione.
Kalauria.
Katharsion.
Kenchreae.
Kythnos.
Laurion.
Lebetzoba, Levezu.
Lesbos.
Letautus.
Lintzi, Klemutzi.
Luca.
Melos.
Methana, Kato-Muska.
Paros.
Patradschik, Hypate.
Peleikiton.
Tenos.
Thera.
Thermia.
Thermopylae.
Vonitza.

## Holland.

Mondorf.

## Italien.

Abano, Padua.
Acqui, Alessandria.
Agnese, St., Arezzo.
Aitora, Pisa.
Albino di Montepulciano, Siena.
Alcamo, Sicilien.
Ali, Sicilien.
Alica, Pisa.
Allegrezza, Bronia, Tosc.
Allume, Insel Giglio.
Anguillara.
Arezzo.
Armajolo, Pisa.
Asciano, Siena.
Asinalunga, Siena.
Averno, Lago d', Siena.
Avignone, balnea d'.
Baccanella, Pisa.
Bagni a Acqua, Pisa.
Bagni a Morba, Pisa.
Bagno di Miemo, Pisa.
Berbenno, Bergamo.
Bergallo, Lucca.
Bertinoro, Forli.
Boario, Brescia.
Boccheggiano, Siena.
Bormio, Veltlin
Borra, Florenz.
Borro di Caprenne, Toscana.
Bovegno, Brescia.
Bottaccio, Toscana.
Brisighella, Ravenna.
Bucca dei Fiori, Toscana.
Burrone, Toscana.
Buyhuto, Sicilien.
Caldane, Toscana.
Caldanelle, Toscana.
Caldiero, Verona.
Caldine, Toscana.
Calliano, Alessandria.
Calvello, Toscana.
Canal grosso, Toscana.
Caprifico di Valaspra, Pisa.
Casale, Toscana.
Casanuova, Toscana.
Casa Stronchino, Toscana.
Casciana, Pisa.
Casciani, Siena.
Casciano, Grosseto.
Casiola, Toscana.
Castel Doria, Sardinien.
Castellamare di Stabia Neapel.
Castelletto-Mascagni, Tosc.
Castelletto d'Orba, Piemont.
Castrocaro, Toscana.
Caterina, St., Veltlin.
Cava, Toscana.
Cecinella, Toscana.
Cefalu, Sicilien.
Celentino, Trentino.
Cesalpino, Arezzo.
Cetona, Toscana.
Chianciano, Siena.
Chitignano, Arezzo.
Ciciano, Siena.
Cinciano, Toscana.
Citta di Castello, Toscana.
Civillina, Vicenza.
Civitavecchia, Rom.
Colombano, San, Brescia.
Colombano al Lambro, Mail.
Courmayeur, Turin.
Craveggia, Novara.
Crucca, Sardinien.
Dovadola, Florenz.
Dofana, Toscana.
Edificio del Vetriolo, Tosc.
Fedele, San, Siena.
Ferentino, Rom.
Filetta, Toscana.
Filippo, San, Toscana.
Fogna Tenuta del Cotone, Toscana.
Fontaccia, Toscana.
Fontana dell' Arò, Casale.
Fossino, Toscana.
Fosso degli Ontani, Toscana.
Gagliana, Toscana.
Galleraje, Toscana.
Gavorano, Toscana.
Genis, Genesio, Piemont.
Giglio, Insel.
Giunco Marino, Toscana.
Gonda, St., Toscana.
Jano, Modena.
Ischia, Insel.
Lama, Siena.
Laterina, Toscana.
Leccia, Siena.
Leopoldo, San, Toscana.

Levana, Toscana.
Livorno, Toscana.
Lu, Piemont.
Lucca, bagni di, Lucca.
Macerato, Toscana.
Madonna a Papiano, Tosc.
Madonna di tre Fiumi, Tosc.
Marziale, Toscana.
Masino, Veltlin.
Mercantale, Toscana.
Michele delle Formichi, Toscana.
Moggiona, Toscana.
Momialla, Toscana.
Monsummano, Lucca.
Montalceto, Toscana.
Mont'amiata, Toscana.
Monte Alfeo, Pavia.
Montecatini, Lucca.
Monte Perego, Cremona.
Monte Rotondo, Toscana.
Montione di Piombino, Tosc.
Mortajone, Toscana.
Neapel, Neapel.
Nocera Umbra, Perugia.
Omobono, St., Bergamo.
Palazzo al Piano, Toscana.
Paterno, Sicilien.
Pejo, Trentino.
Pelaghe di Monte Rotondo, Toscana.
Pelago, Podere del Bagno, Toscana.
Pellegrino, San, Bergamo.
Penna, Teramo.
Pergine, Toscana.
Pertino, Romagna.
Pescille, Toscana.
Petriolo, Toscana.
Pillo, Toscana.
Pisa, San Giuliano, Toscana.
Pisciarelli, Stufe di, Neapel.
Pitigliano, Toscana.
Ponte a Manzone, Ravenna.
Ponte dell' Annunziata, Massa.
Pontedera, Toscana.
Poggio-bonsi, Toscana.
Poggio-Curatele, Toscana.
Porretta, La, Bologna.
Pozzuoli, Neapel.
Pré, St.-Didier, Turin.
Petriolo, Toscana.
Querzola, Calabr. ult.
Ragusa, Sicilien.
Rapolano, Toscana.
Recoaro, Vicenza.
Riguardio, Toscana.
Rio, Elba.
Riolo, Ravenna.
Rio meo, Vernio.
Rivanazzano, Voghera.
Rom.
Rombole, Siena.
Roselle, Grosseto.
Rostona, Toscana.
Salceti, Toscana.
Salerno, Neapel.
Salsomaggiore, Parma.
Sarteano, Toscana.
Sasso di Maremma, Grosseto.
Saturnia, Toscana.
Sciacca, Sicilien.
Sclafani, Sicilien.
Segesta, Sicilien.
Seraglio, Siena.
Seravalle, Toscana.
Siena, Siena.
Sigliano, Toscana.
Sprofondo, Massa.
Staggia, Toscana.
Tabiano, Parma.
Talamonaccio, Toscana.
Tartavalle, Sondrio.
Termini, Sicilien.
Tolfa, Romagna.
Torre dell' Annunziata, Neapel.
Trescore, Bergamo.
Tritoli, Neapel.
Valdagno, Vicenza.
Valdieri, Cuneo.
Valli di Diavolo, Toscana.
Venele, Toscana.
Verrazano, Toscana.
Vescove, Grosseto.
Vialla, Firenzola.
Vicarello, Civitavecchia.
Vinadio, Cuneo.
Vincent, St., Turin.
Viterbo, Rom.
Vittoria, Siena.
Vittorio, Undine.
Volterra, Pisa.

## Oesterreich.

Ajnácskö, Ungarn.
Alap, Ungarn.
All-Gyogy, Ungarn.
Alsó-Keked, Ungarn.
Alsó-Micsinye, Ungarn.
Alsó-Sebes, Ungarn.
Alsó-Vatza, Ungarn.
Altsohl, Zólyom, Ungarn.
Andelsbuch, Vorarlberg.
Andersdorf, Böhmen.
Aranyos, Ungarn.
Atya, Ungarn.
Aussee, Steiermark.
Baden, Wien.
Balf, Wolfs, Wolfsbad, Ung.
Baratz, Baracza, Ungarn.
Bartfa, Bartfeld, Ungarn.
Bassen, Ungarn.
Bazuch, Ungarn.
Bikszad, Ungarn.
Bilin, Böhmen.
Bóbrka, Galizien.
Bodack, Ungarn,
Boesing, Ungarn.
Borsáros, Siebenbürgen.
Bor-Volgi, Kroatien.
Borszék, Ungarn.
Brüx, Böhmen.
Brusznó, Ungarn.
Bugyogó, Ungarn.
Busk, Galizien.
Buzias, Ungarn.
Comano, Tyrol.
Czako, Honth
Czigelka, Ungarn.
Daruvar, Slavonien.
Deutsch-Altenburg, Nied.-Oesterreich.
Deutsch-Kreuz, Ungarn.
Dorna-Kandreny, Bukowin.
Dorna-Watra, Bukowina.
Ebriach, Kärnthen.
Einöd, Kärnthen.
Eisenkappel, Kärnthen.
Elöpatak, Arapatak, Ung.
Farkas-Mesö, Siebenbürg.
Fella-Thal, Kärnthen.
Fortyogó, Siebenbürgen.
Franzensbad, Eger, Böhm.
Fuered, Ungarn.
Galthof, Mähren.
Gastein, Salzburg.
Gath, Ungarn.
Georgen, St., Ungarn.
Gieshübl-Puchstein, Böhm.
Gleichenberg, Steiermark.
Gmunden, Oberösterreich.
Gortwa-Kisfalú, Ungarn.
Gran, Ungarn.
Grosswardein, Ungarn.
Grosswunitz, Böhmen.
Gyüzy, Ungarn.
Hall, Oberösterreich.
Hall, Tyrol.
Harkányi, Ungarn.
Herlein, Ungarn.
Hevviz, Ungarn.
Hopfreben, Vorarlberg.
Horod, Ungarn
Hradiszkó, Ungarn.
Ischl, Oberösterreich.
Ivonicz, Galizien.
Jacobfalva, Ungarn.
Jamnicza, Kroatien.
Joroslaw, Galizien.
Jaszczurówka, Galizien.
Jelen, Ungarn,
Johannisbad, Böhmen.
Johannisbrunn, Schlesien.
Jurowca, Galizien.
Kalsdorf, Steiermark.
Karlsbad, Böhmen.
Karlsbrunn, Schlesien.
Kerö, Ungarn.
Kéruly, Ungarn.
Királyi, Ungarn.
Kis-Czeg, Ungarn.
Kis-Kalan, Ungarn.
Klieningen, Kärnthen.
Klokocs, Ungarn.
Kobersdorf, Oedenburg.
Königswart, Böhmen.
Konopkowka, Galizien.
Korond, Ungarn.
Korytnica, Ungarn.
Korsow, Galizien.
Kostreinitz, Steiermark.
Kovaszna, Ungarn.
Krapina-Töplitz, Kroatien.
Krondorf, Böhmen.
Krynica, Galizien.
Kyralfga, Ungarn.
Laa, Niederösterreich.
Ladis, Tyrol.
Laszina, Slavonien.
Leopoldskron, Salzburg.
Levico, Trient.
Liebwerda, Böhmen.
Lienzmühl, Kärnthen.
Lipócz, Szinye-, Ungarn.
Lippik, Slavonien.
Lövete, Hamor, Siebenbürg.
Lubien, Galizien.
Lucsky, Ungarn.
Luhatschowitz, Mähren.
Marienbad, Böhmen.
Mastinitz, Ungarn.
Mattigbad, Oberösterreich.
Mauer, Wien.
Mehadia, Ungarn.
Meidling, Unter-, Wien.
Ménes, Ungarn.
Meran, Tyrol.
Mitterbad, Tyrol.
Moha, Ungarn.
Montefalcone, Friaul.
Mseno, Böhmen.
Müllaken, Oberösterreich.
Neudorf b. Petschau, Böhm.
Neudorf b. Weseritz, Böhm.
Neuhaus b. Cilli, Steierm.
Nezdenitz, Mähren.
Obladis, Tyrol.
Oelyves, Siebenbürgen.
Ofen und Pest, Ungarn.
Ohnütz, Mähren.
Oroslauer Bad, Kroatien.
Parad, Ungarn.
Pernikarka, Böhmen.
Peter, St., Kärnthen.
Po-Csevicze, Oedenburg.

Pötschnig, Oedenburg.
Pojan, Ungarn.
Pojana-Negri, Bukowina.
Pongyelok, Ungarn.
Poschitz, Böhmen.
Preblau, Kärnthen.
Presburg, Ungarn.
Prutzer-Bad, Tyrol.
Püllna, Böhmen.
Pyrawarth, Niederösterr.
Pystjan, Ungarn.
Rabbi, Tyrol.
Rabka, Galizien.
Radein, Steiermark.
Raggal, Tyrol.
Rakos, Siebenbürgen.
Rang-Herlein, Ungarn.
Ranigsdorf, Mähren.
Ratko-Szuha, Ungarn.
Ratzes, Tyrol.
Reps, Siebenbürgen.
Reuthe, Tyrol.
Rima-Brezó, Ungarn.
Rodna, Siebenbürgen.
Roggendorf, Banat.
Rohitsch, Steiermark.
Roncegno, Tyrol.
Rosenau, Ungarn.
Rossbad, Vorarlberg.
Rothenbrunnen, Vorarlb.
Sadschütz, Böhmen.
Saidschütz, Böhmen.
Sangerberg, Böhmen.
Schmecks, Ungarn.
Schwefelbad, Ungarn.
Sedlitz, Böhmen.
Sisso, Ungarn.
Sibó, Ungarn.
Sid, Ungarn.
Skleno, Ungarn.
Sklo, Galizien.
Sombor, Ungarn.
Stecknitz, Böhmen.
Steinwasser, Böhmen.
Sternberg, Böhmen.
Stoika, Ungarn.
Stubitza, Kroatien.
Stubnya, Ungarn.
Suha, Ungarn.
Suliguli, Galizien.
Sulz, Ungarn.
Sutinsko, Kroatien.
Swoszowice, Galizien.
Szalatnya, Ungarn.
Szaldobos, Ungarn.
Szczawnicza, Galizien.
Székely-Udvarhely, Ung.
Szliacs, Ungarn.
Szobráncz, Ungarn.
Szombat-falva, Ungarn.
Szulin, Ungarn.
Szutor, Ungarn.
Tapolcza, Ungarn.
Tatzmannsdorf, Tarcza, Ug.
Telgard, Ungarn.
Teneke, Ungarn.
Teplitz in Mähren.
Teplitz-Neustädtl, Krain.
Teplitz-Schönau, Böhmen.
Teplitz-Trenchin, Ungarn.
Teplitz-Warasdin, Ungarn.
Tetschen, Böhmen.
Theissholz, Ungarn.
Tobelbad, Steiermark.
Topolschiz, Steiermark.
Topusko, Kroatien.
Truskawice, Ungarn.
Tüffer, Steiermark.
Tür, Siebenbürgen.
Tusnád, Siebenbürgen.
Übersaxen, Tyrol.
Ugod, Ungarn.
Ullersdorf, Mähren.
Vargede, Ungarn.
Vetzel, Ungarn.
Vihnye, Ungarn.
Vöslau, Niederösterreich.
Wieliczka, Galizien.
Woborn, Böhmen.
Wolfsegg, Oberösterreich.
Zaison, Ungarn.
Zegiestow, Galizien.
Zovany, Ungarn.
Zwieselalpe, Salzburg.

## Portugal.

Caldas da Rainha.
Moledo da Corvaceira.
Torres Vedras.

## Rumänien.

Bobotsch.
Borka.
Braesa.
Frassin.
Kalimaneste.
Kimpalungi.
Kosia.
Oloneschti.
Scharo-Dorna.
Serboneschte.
Sibitschudi-Suz.
Slanika.
Strunga.
Weilutza.

## Russland.

Abas-Tuman, Kaukasus.
Andrejapol, Twer.
Baldohn, Kurland.
Barbern, Kurland.
Borschom, Kaukasus.
Busko, Radom.
Bykowa, Charkow.
Ciechocinek, Warschau.
Demidowa-Petrowsk, Mosk.
Druskeniki, Polen.
Dubogradsk, Poltawa.
Essentuki, Stawropol.
Gori, Tiflis.
Goriatschewodsk, Kaukas.
Kamenietz-Podolsk, Podol.
Kemmern, Livland.
Kislowodsk, Kaukasus.
Kotschenowa, Moskau.
Kumogorsk, Kaukasus.
Kuppis, Finnland.
Liebau, Kurland.
Lipetzk, Saratow.
Lovisa, Finnland.
Mamakaï-jurt, Kaukasus.
Moskau, Moskau.
Novosselja, Twer.
Oni, Kaukasus.
Orel, Orel.
Paljustrowo, Petersburg.
Pattenhof, Livland.
Petersquellen, Kaukasus.
Piatigorsk, Stawropol.
Riga, Livland.
Sarepta, Saratow.
Schmardau, Wilna.
Serdopol, Finnland.
Sergiewsk, Orenburg.
Shelesnowodsk, Kaukasus.
Simenowskoje, Serpuchow.
Slawinsk, Lublin.
Slepzow-Michailowsk, Kaukasus.
Solec, Radom.
Spag, Pleskau.
Staraja-Russa, Nowgorod.
Stolypin, Samara.
Sudak, Krim.
Szepetowka, Wolhynien.
Tiflis, Kaukasus.
Toropetz, Pleskau.
Twer, Twer.
Undary, Simbirsk.
Urawel, Kaukasus.
Utzera, Kaukasus.
Wuisoko, Twer.
Zagwera, Tiflis.

## Schweden.

Adolfsberg.
Badstofuhver.
Dannemora.
Drabo.
Falluhn.
Fredrikstad.
Karlstad.
Loka.
Lund.
Medewi.
Oerebro.
Porla.
Ramlösa.
Ronneby.
Sactra.
Sandefjord.
Söderköping.
Torpa.
Wallby-Brunn.
Westerbrunn.

## Schweiz.

Aarzihle-Bad, Bern.
Alliaz, L', Waadt.
Alveneu, Graubünden.
Appenzell, Appenzell.
Baden, Aargau.
Balgach, St. Gallen.
Bellerive, Bern.
Belvedère, Graubünden.
Bernardino, Graubünden.
Bex, Waadt.
Birmensdorf, Aargau.
Blumenstein, Bern.
Brévine, Neuenburg.
Brieg, Wallis.
Brüttelen, Bern.
Bubendorf, Basel.
Champ-Olivier, Freiburg.
Combe-Girard, Neuenburg.
Enggistein, Bern.
Eptingen, Basel.
Faulenseebad, Bern.
Fideris, Graubünden.
Garmiswyl, Freiburg.
Golaise, La, Wallis.
Goldach, St. Gallen.
Gonten, Appenzell.
Graenichen, Aargau.
Grünen, Bern.
Gurnigel, Bern.
Gyrenbad, Zürich.
Heinrichsbad, Appenzell.
Heustrich, Bern.
Huttwyl, Bern.
Jenatz, Graubünden.
Iferten, Waadt.
Kastenloch, Appenzell.
Kirchleerau, Aargau.
Knutwyl, Luzern.
Längeneibad, Bern.
Lalliaz, Waadt.
Laurenz, St., Aargau.
Lavey, Waadt.
Leissingen, Bern.
Lenk, Bern.
Leuk, Wallis.
Limpach, Bern.
Lochbachbad, Bern.
Lostorf, Solothurn.

Lugano, Tessin.
Luxburg, Thurgau.
Luzern, Luzern.
Meltingen-Bad, Solothurn.
Mönchaltorf, Zürich.
Montbarri, Freiburg.
Moosbad, Uri.
Morgins, Wallis.
Moritz, St., Graubünden.
Mülligen, Aargau.
Nidelbad, Zürich.
Niederwyl, Aargau.
Nuolen, Schwyz.
Oberwyl, Bern.
Oftringen, Aargau.
Osterfingen, Schaffhausen.
Otteleuebad, Bern.
Passugg, Graubünden.
Peiden, Graubünden.
Peter, St., Graubünden.
Pfäffers, St. Gallen.
Pfaffnau, Luzern.
Ponts-de-Martel, Neuenbg.
Prese, Le, Graubünden.
Rheinfelden, Aargau.
Rigi-Kaltbad, Luzern.
Rigi-Scheideck, Schwyz.
Rolle, Waadt.
Rosculaui, Bern.
Rothbad, Bern.
Rothenbrunnen, Graubünd.
Rotzloch, Unterwalden.
Rovio, Tessin.
Rütihubelbad, Bern.
Saxon, Sion, Wallis.
Schimberg, Luzern.
Schinznach, Aargau.
Schmerikon, St. Gallen.
Schönbrunn, Zug.
Schwarzenberg, Aargau.
Schwarzseebad, Freiburg.
Schwefelbergbad, Bern.
Schweiningen,Graubünden.
Schweizerhalle, Basel.
Schwendi - Kaltbad, Obwalden.
Schüpfheim, Luzern.
Seewen, Schwyz.
Sempach, Luzern.
Serneus, Graubünden.
Solis, Graubünden.
Stabio, Tessin.
Stachelberg, Glarus.
Steffisburg, Bern.
Tarasp-Schuls, Graubünd.
Thalgut, Bern.
Tiefenkasten, Graubünden.
Troistorrens, Wallis.
Tusis, Graubünden.
Unterentfelden, Aargau.
Vals, St. Peter, Graubünd.
Val sinistra, Graubünden.
Visibachbad, Aargau.
Wäggithal, Schwyz.
Waldstatt, Appenzell.
Wallenstadt, St. Gallen.
Weissenburg, Bern.
Wengibad, Zürich.
Wikartswyl, Bern.
Wildegg, Aargau.
Wilhelmsbad, Graubünden.
Worben, Bern.

## Spanien.

Adrian y la Losilla, San, Leon.
Agueda, St., Guipuzcoa.
Alange, Estremadura.
Alhama de Aragon, Zaragoza.
Alhama de Granada, Granada.
Alhama de Murcia, Murcia.
Alicun de Ortega, Granada.
Aliseda, Jaen.
Almeria, Granada.
Antequera, Malaga.
Aramajona, Alava.
Archena, Murcia.
Arechavaleta, Guipuzcoa.
Arenosillo, Cordoba.
Arnedillo, Logroño.
Arteijo, Coruña.
Arties, Lerida.
Bar, Coruña.
Baza, Granada.
Barrameda, San Lucar de, Cadix.
Bellús, Valencia.
Belmonte, Cuenca.
Benimarfull, Alicante.
Beteta, Cuenca.
Brozas, Caceres.
Busot, Alicante.
Buyeres de Nava, Oviedo.
Caldas de Besaya, Santander.
Caldas de Bohi, Lerida.
Caldas de Cuntis, Pontevedra.
Caldas de Estrac,Barcelona.
Caldas deMalavella,Gerona.
Caldas de Montbuy, Barcel.
Caldas de Oviedo, Oviedo.
Caldas de Reyes, Pontevedra.
Caldelas de Tuy, Pontevedra.
Caldillas de S. Miguel, Salamanca.
Carballino, Orense.
Carballo, Coruña.
Carratraca, Malaga.
Casa del Campo, Madrid.
Casares, Malaga.
Castañar de Ibor, Caceres.
Cestona, Guipuzcoa.
Chiclana, Cadix.
Cortézubi, Vizcaya.
Cueva, Val de la, Madrid.
Elorrio, Vizcaya.
Espinosa del Rey, Toledo.
Ferreira, Guadix.
Fitero, Navarra.
Frailes, Jaen.
Fuen-caliente, Mancha.
Fuen-santa, Ciudad-Real.
Fuente potrida, Cuenca.
Fuente sublantina, Leon.
Gavá, Barcelona.
Gigonza, Cadix.
Grabalos, Logroño.
Graena, Granada.
Guardia-vieja, Almeria.
Guesalibar, Guipuzcoa.
Hecho, Huesca.
Hermida, Santander.
Hervideros de Villar del Pozo, Ciudad-Real.
Hilario-Sacalm, Gerona.
Horcajo deLucena,Cordoba.
Humera, Madrid.
Jaen, Jaen.
Juan de Azcoitia, Guipuzc.
Juan de Campos, Balcaren.
Landete, Cuenca.
Lanjaron, Granada.
Lierganes, Santander.
Loujo, Toja grande, Pontevedra.
Lucaina de las Torres, Almeria.
Malá, Granada.
Marbella, Malaga.
Marmolejo, Jaen.
Molar, El, Madrid.
Molgas, Orense.
Molina de Aragon, Guadalajara.
Molinar de Carranza, Vizc.
Montemayor y Bejar, Caceres.
Navalpino, Ciudad-Real.
Novelda, Alicante.
Ontaneda y Alceda, Santander.
Orense, Orense.
Panticosa, Huesca.
Paracuellos de Giloca, Zaragoza.
Paterna, Guadix.
Paterna de la Rivera, Cadix.
Penaguila, Alicante.
Portovia, Orense.
Portugos ó Pitres, Granada.
Prelo, Oviedo.
Puda, La, Barcelona.
Puente viesgo, Santander.
Puertolano, Ciudad-Real.
Quinto, Zaragoza.
Rio tinto, Huelva.
Rivera, Jaen.
Sacedon, Guadalajara.
Segura de Aragon, Teruel.
Solan de Cabras, Cordowa?
Solares, Santander.
Tardon, Sevilla.
Tiermas, Zaragoza.
Torre de San Miguel, Zarag.
Trillo, Guadalajara.
Urberoaga de Alzola, Guipuzcoa.
Villafafila, Zamora.
Villatoya, Albacete.
Villavieja de Nules, Castel:
Zaldivar, Zaldua, Vizcaya.
Zaragoza, Zaragoza.

## Türkei.

Monastir.

# Synonymenregister.

**Nicht allen Kurorten und Quellen konnte während der Ausarbeitung des Werkes der ihnen eigentlich zukommende Platz gegeben werden, es ist deshalb rathsam, stets auch in diesem Register den betreffenden Namen nachzusehen.**

Abkürzungen.

| | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Acq. acq. | bedeutet | Acqua, acqua | d. w. | bedeutet | dasselbe wie | sorg. | bedeutet | sorgente |
| Br. br. | „ | Brunnen, -brunnen | Qu. qu. | „ | Quelle, -quelle | src. | „ | source |
| | | | s. | „ | siehe | | | |

## A.


Aachen auch Aken, Aix-la-Chapelle, Aquisgranum.
Aarzihle-Bad auch Marzihle-Bad.
Abano auch Euganeïsche Bäder.
Abano, Sta Helena auch St. Elena; MonteGroto auch Mons aegrotorum; Monte Irone auch Aponum, Fontes Patavini; Monte Ortono auch Acqua della Fonteghette und della Vergine.
Abattoir s. Vichy.
Abbadia s. Mont'amiata, acq. Puzzola.
Abba Meiga s. Crucca.
Acacia s. St. Honoré, Vichy.
Acas d. w. Dax.
acetosa, Acq., s. Rom.
acetosella, Sorg., s. Castellamare.
Achaz auch Agatiusbrunnen, Wasserburg.
Achselmannstein, Soole, auch Berchtesgaden, Kirchberg, Reichenhall, Rosenheim, Traunstein.
acidula, Acq., s. Casciana, Castellamare, Levico - Trinkwasser, Sasso di Maremma.
acidula ferrata, Acq. s. Neapel.
acidula marziale, Acq. s. Rio.
Acidulae Tyhanenses = Fuered.
Acqua d. w. Bagni a Acqua.
Acqua acetosa s. Rom.
Acqua acidula s. Casciana, Castellamare, Levico-Trinkwasser, Sasso di Maremma.
Acqua acidula ferrata s. Neapel.
Acqua acidula marziale s. Rio.
Acqua dell' Ocra s. Levico-Trinkwasser.
Acqua del Vetriolo s. Levico-Badew.
Acqua di Cilli d. w. Rohitsch-Sauerbr.
Acqua forte s. Galleraje.
Acqua forte s. Levico-Badewasser.
Acqua forte ferrata s. Rio.
Acqua marziale della Chiusa s. Riolo.
Acqua forte marziale del Rio Vecchio s. Riolo.
Acqua rossa s. Galleraje.
Acqui auch Aquae Statiellae.
Acqui, Fontanino freddo, auch Puzzolente und Ravanesco.
Adamsqu. s. Szliács.
Adelaide, Sta, s. Bagni a Morba.
Adelheidsquelle s. Heilbrunn, Langenschwalbach.
Adlerquelle s. Wiesbaden.
Adolfsberg auch Himmelstadlund.
Adolfsquelle s. Ivonicz.
Adour, Bagnères-d', d. w. Bagnères-de-Bigorre.
Aedepsos auch Airipos.
Aegrotorum, Mons, d.w. Abano, Monte Groto.
Aelen d. w. Bex.
Aeugsterbad d. w. Wengibad.
Agaffy-Ferdöge s. Al-Gyogy.
Agatiusbrunnen d. w. Achaz.
Agnese, Sta, s. Chianciano.
Agnesquelle s. Bukowine, Lobenstein, Moha.
Agria s. Lanjaron.
Aguas, Sumas, d. w. Humera.
Agueda de Mondragon, Sta, d. w. Guesalibar.
Ahrweiler d. w. Heppingen-Apollinarisbrunnen.
Aigle d. w. Bex.
Aigues-Bonnes d. w. Eaux-Bonnes.
Aigues, Chaudes-, d. w. Chaudes-Aigues.
Aigues-Chaudes d. w. Eaux-Chaudes.
Airipos d. w. Aedepsos.
Aix-en-Provence auch Aqua Sextiae.
Aix-en-Savoie d. w. Aix-les-Bains.
Aix-la-Chapelle d. w. Aachen.
Aix-les-Bains auch Aix-en-Savoie, Aquae Allobrogum, Domitianae, Gratianae; Source Simon auch Src. Raphys.
Aken d. w. Aachen.
Alaunquellen s. Gleissen, Parad.

Alban, St., Src. de la Pompe, auch Puits Faustine.
Albertshofen s. Gross-Albertshofen.
Albertsquelle s. Elster.
Albertusquelle s. Hambach.
Albino, St., auch Albino di Montepulciano.
Albrechtsbrunnen s. Korytnica.
alcaline-ferrugineuse, Src., s. Luxeuil.
Alceda s. Ontaneda y Alceda.
Alexanderquelle s. Piatigorsk.
Alexander-Nikolaiquelle s. Piatigorsk.
Alexandraqu. s. Wilhelmsbad i. Schles.
Alexandrinenbad siehe Freienwalde, Marienbad.
Alexisbad auch Suderode.
Alexisbrunnen s. Alexisbad.
Alfter, Eau d', d. w. Roisdorf-Trinkqu.
Alhama de Aragon auch Thermes de Mateu.
Alhamilla, Sierra-, d. w. Almeria.
Ali-Agha s. Lidja-Tschesme.
Alioti, Chiusa dell', s. Arezzo.
Alkalische Quelle s. Thera.
Alkalischer Säuerling s. Nauheim.
Allegrezza auch Bronia.
Allendorf s. Sooden-Allendorf.
Allgemeines Bad s. Lippik.
Allobrogum, Aquae, d. w. Aix-les-Bains.
Allyre, St., s. Clermont-Ferrand.
Almeria auch Sierra-Alhamilla.
Alpirsbach d. w. Krähenbad.
Alsó-Alap d. w. Alap, Unter-Alap.
Altbrunnen s. Dürkheim.
Altenburg, s. Deutsch-Altenburg.
Alt-Oetting auch Wildbad St. Georgen und Georgenbrunn.
Altsohl auch Zólyom.
alumineuse, Source (d'alun), s. Aix-les-Bains.
Alzola s. Urberoaga de Alzola.
Amalienbad d. w. Helmstedt, Königshütte, Langenbrücken, Morsleben.
Amalienquelle s. Alsó-Sebes, Ivonicz.
Amandiquelle s. Luhatschowitz.
amara, Sorg., s. Recoaro.
amarga, Fuente, s. Chiclana.
Amazonenquelle s. Ofen-Pest.
Ambrosiusquelle s. Marienbad.
Amélie-les-Bains auch Bains-d'Arles, Bains-près-Arles, Bains-sur-Tech.
Amélie, Source, s. Amélie-les-Bains, Vals (Frankreich).
Amper-Moching d. w. Moching.
Anastasie, Source s. Condillac.
Anciens thermes s. Vernet.
Andabre s. Camarès.
An der Hub d. w. Hubbad.
Andrea a Corsini s. Alica.
Andrée s. Olette.
Angelicaquelle s. Szczawnicza.
Angiolo s. Montecatini.
Anna-Bad s. Buxton.
Annaberg auch Hiobsbad, Jobstbad, Sophienbad, Wiesenbad.
Annabr. s. Mühldorf; auch Schwindeck.
Annahöhe s. Salzbrunn.
Annaquelle s. Krankenheil-Tölz.
Annunziata s. Ponte dell'Annunziata.
Anspach, Stadt, s. Wiesbaden.
Antequera auch Fuente de Piedra.
antica, Sorg., s. Pellegrino.
Antiscrophulöse Quelle s. Abas-Tuman.
Antonin s. Alban.
Antonio s. Casciano, Lanjaron.
Antoniusquelle s. Antogast, Griesbach.
Antoniusstein s. Tönnisstein.
Antonsbrunnen(quelle) siehe Daruvar, Karlsbrunn, Kainzenbad.
Antro, Acq. dell', s. Pozzuoli.
Apollinarisbrunn (Beul, Neuenahr, Ahrweiler) s. Heppingen.
Apollinisquelle (bis 1877 Wilhelmsquelle) s. Kronthal.
Apollo s. Casciano.
Aponum d. w. Abano, Monte Irone.
Appenzell auch Dorfbad, Hoferbad, Unterbad.
Apraxinquelle s. Kotschenowa.
Aqua Strigoniensis d. w. Gran.
Aquae Augustae Tarbellicae d. w. Dax.
Aquae Borvonis d. w. Bourbonne-les-Bains.
Aqueduc du Thalweg s. Plombières.
Aquensis, Civitas, d. w. Baden-Baden.
Aquila, Sta Maria del', d. w. Filetta.
Aquisgranum d. w. Aachen.
Aragon s. Alhalma de Aragon, Molina de Aragon, Segura de Aragon.
Aram, Font d', s. Boulou.
Arany-Janos s. Borszék.
Arapataka d. w. Eloepatak.
Arceaux s. Christau.
Archambault d. w. Bourbon-L'Archambault.
Arcidosso d. w. Mont' amiata, acq. solfurea und Bagnoli.
Ardales d. w. Carratraca.
Armajolo auch Bagno di Colle.
Armenbad s. Leuk.
Arminiusquelle s. Lippspringe.
Arnshall d. w. Arnstadt.
Arnstadt auch Arnshall und Plaue.
Arpadquelle s. Ofen-Pest.
Arqueta s. Carballo.
Artrobriga (Traunstein) s. Achselmannsstein.
Artésien, Puits, s. Celles.
Artesischer Brunnen(quelle) s. Bahlingen, Ofen-Pest.
Aschersleben s. Wilhelmsbad.
Aszonytó s. Salzburg.
Augenbadquelle s. Mehadia.
Augenbrunnen(quelle) siehe Eilsen, Fiestel, Pyrmont, Teplitz-Schönau.
Augenwasser s. Llandrindod-Wells, Eye-Water.
Augustae Tarbellicae, Aquae, d. w. Dax.
Augustaquelle s. Ems, Neuenahr.
Auguste s. Châteauneuf.
Augustonemetorum d. w. Clermont-Ferrand.
Auschowitzer Quelle d. w. Marienbad-Ferdinandsbrunnen.
Aussätzigen-Bad d. w. Leuk-Armenbad.
Avignone auch Vignoni.
Aylesford's Spring s. Leamington.
Azemar s. Bagnères-de-Luchon.

## B.

Baaden d. w. Baden-Wien.
Baasen d. w. Bassen.
Babern d. w. Barbern.
Bachquelle siehe Deinach, Fideris, Kobersdorf, Skleno.
Bacque s. Aulus.
Baczuch d. w. Bazuch.
Bad, grosses, s. Warmbrunn.
„ kleines, s. Warmbrunn.
Bada d. w. Baden-Aargau.
Badearzt-Quelle s. Skleno.
Baden-Aargau auch Bada, Batta, Ennetbaden, Grossbaden, Herzogenbad, Paden, Thermae helveticae, Thermopolis.
Baden-Baden auch Civitas Aquensis.
Baden-Wien auch Baaden, Thermae, cetiae vel panonicae.
Badequelle(brunnen) siehe Alexisbad, Balf, Borszék, Buzias, Driburg, Elmen, Ems, Fiestel, Filippo, Freienwalde, Galleraje, Godelheim, Greifenberg, Griesbach, Guesalibar, Hambach, Hofgeismar, Königsborn, Königswart, Leissigen, Michele delle Formichi, Monestier de Briançon, Muskau, Nemdorf, Paderborn, Pyrmont, Rehburg, Reutlingen, Rheinfelden, Rippoldsau, Rothenfelde, Stubnya, Tarasp-Schuls, Tatenhausen, Termini, Tönnisstein, Tusnád, Wildungen.
Badesoole s. Halle-Wittekind, Ischl.
Badewasser s. Gonten, Levico.
Badoit s. Galmier.
Badschachen d. w. Schüpfheim.
Bär d. w. Wiesbaden-Adlerquelle.
Bagnaccio s. Mont'amiata, Pescille.
Bagnère, Src dela, s. Tercis.
Bagnères-de-Bigorre auch Bagnères-de-Campan und -d'Adour.
Bagnères-de-Campan d. w. Bagnères-de-Bigorre.

Bagnères-de-Luchon auch Thermae Lixovienses.
Bagno del Vescove d. w. Vescove.
Bagno, Podere del, d. w. Pelago.
Bagno di San Martino d. w. Masino.
Bagnoli s. Mont'amiata, Neapel.
Bagnolino dei Racchitici d.w. Levana.
Bains d. w. Bourbonne-les-Bains.
Bains, Bourbon-les-, d. w. Bourbon-L'Archambault
Bains, Bourges-les-, d. w. Bourbon L'Archambault.
Bains, Castéra-les-, d. w. Castéra-Verduzan.
Bains d'Arles d. w. Amélie-les-Bains.
Bains d. w. Eugenie-les-Bains, Honnoré-les-Bains, Laurent-les-Bains.
Bains, Louèche-les-, d. w. Leuk.
Bains, Rennes-les-, d. w. Montferrand.
Bains, d. w. Sail-les-Bains (Sail-lès-Château-Morand).
Bains, Soultz-les-, d. w. Sulzbad bei Zabern.
Bains-sur-Tech d. w. Amélie-les-Bains.
Bajom d. w. Bassen.
Balaton d. w. Fuered.
Baldini s. Montecatini.
Balf auch Wolfs und Wolfsbad.
Balmquelle s. Leuk.
Balneario d. w. Trescore.
Balthasarbrunnen s. Borszék.
Ban s. Chaudes-Aigues.
Baños de Carlos III d. w. Trillo.
Baracza d. w. Baratz.
Barätinsky-Quelle s. Shelesnowodsk.
Barbern auch Babern.
Barboni s. Dovadola.
Barèges, Source Petit-, s. Bagnères-de-Bigorre.
Barisart s. Spaa.
Barrère s. Molitg.
Barret s. Aix-en-Provence.
Bartfa auch Bartfeld.
Barzun s. Barèges.
Bassen auch Baasen, Baassen Bajom, Bazen, Butzen, Felsö-Bajom, Kis-Bajom, Ober-Bajom.
Bassin siehe Limmer, Talamonaccio, Teplitz-Trenchin.
Bath auch Aquae calidae, — Sudatae, — Solis, Bathonia, Caer Badon, Caer Palladur.
Bathonia d. w. Bath.
Batta d. w. Baden-Aargau.
Battaglia d. w. Abano.
Baudot s. Eaux- Chaudes.
Bauernbad s. Szliácz.
Baumkirchen d. w. Hall in Tyrol.
Bayen s. Bagnères-de-Bigorre.
Baza auch Benzalema und Zujar.
Bazen d. w. Bassen.
Bazuch auch Baczuch.
Béarn d. w. Salies-de-Béarn.
Bebida s. Cestona.
Bebutoffquelle s. Tiflis.
Bedeckte Quelle s. Vinsbeck.
Bejar d. w. Montemajor y Bejar.
Belaton d. w. Fuered.
Belcrin d. w. Elorrio.
Bellebor s. Kobern.
Bellenberg s. Meinberg.
Bellerive auch Delsberg oder Pré de Voëte.
Bellewerder d. w. Belvedère.
Bellthaler Brunnen d. w. Kobern — Bellebor.
Belvedère auch Bellewerder.
Belvedraquelle s. Passugg.
Benedictins s. Luxeuil.
Benzalema d. w. Baza.
Berardenga, Castelnuovo d.w. Bergallo.
Berchtesgaden (Soole) s. Achselmannstein.
Bergallo auch Castelnuovo Berardenga.
Bergquelle s. Niedernau.
Beringerbad s. Alexisbad.
Bernabò s. Lucca.
Bernhardsbrunnen(quelle) s. Karlsbad, Krankenheil-Tölz, Salzungen.
Beroa s. Trescore.
Berthsbrunnen s. Salzungen.
Bertinoro auch Monte-Casale.
Bertrand s. Mont-Dore.
Besaya s. Caldas de Besaya.
Bethanienquelle s. Polzin.
Beul d. w. Heppingen.
Beustquelle s. Sulza.
Bevuto s. Termini (Trinkquelle).
Bex auch Aelen und Aigle.
Bey, Dar-el-, s. Hammam-Gorbos.
Bézelgues s. Causac.
Bianca, Acq., s. Nocera-Umbra.
Bigorre d. w. Bagnères-de-Bigorre.
Bio auch Lagarde.
Birresborn auch Birresbron und Gerolstein.
Bischofsbad s. Grosswardein, Lippik.
Bitterbrunn s Oeynhausen.
Bitterquelle siehe Galthof, Kilburn, Truskawice.
Bittersalzquelle siehe Doberan, Jena (Göschwitz?).
Bitterwasser s. Alap, Birmensdorf, Dubogradsk, Friedrichshall, Gran, Grosslüder (Salzschlirf), Karlsthal, Kissingen, Laa, Mergentheim, Ofen-Post (16 Quellen), Orel, Paipa, Pernikarka, Püllna, Roggendorf, Saidschütz, Steinwasser, Tür.
Bivuto s. Termini (Trinkquelle).
Blanche s. Bagnères-de-Luchon.
Bleichbrunnen s. Dürkheim.
Blocksbad s. Ofen-Pest.
Blombergsquelle d. w. Krankenheil-Tölz — Annaquelle.
Blychula d. w. Vonitza.
Bock, schwarzer, d. w. Wiesbaden-Kochbrunnen.
Bodajk d. w. Bodak.
Böckqu. d. w. Ofen-Pest, Szchényе-Quelle.
Boëtte s. Nectaire.
Bogatir-Quelle s. Abas-Tuman.
Bohi d. w. Caldas de Bohi.
Bohrbrunnen s. Salzig, Salzungen.
Bohrloch s. Essen.
Bohrlochsoole s. Pyrmont.
Bohrquelle s. Lippik.
Bois, Source du, s. Cauterets.
Boldizsár-Kut d. w. Borszék, Balthasarbrunnen.
Bolle, Acq., s. Caprifico di Valaspra.
Bollente, La, s. Acqui.
Bollore, Il, s. Armajolo.
Bonde du Moulin s. Chaudes-Aigues.
Bonifaciusquelle s. Neuhaus bei Neustadt, Salzschlirf, Tarasp-Schuls.
Bonne fontaine s. Celles.
Bonnes d. w. Eaux-Bonnes.
Bonnevic s. Evian.
bonsi s. Poggio-bonsi.
Borbonienses, Aquae, d. w. Bourbonne-les-Bains.
Borcette d. w. Burtscheid.
Bordeu s. Bagnères-de-Luchon.
Borla d. w. Mortajone.
Bormio auch Worms.
Borra d. w. Dofana.
Borset d. w. Burtscheid.
Borszék auch Ditro.
Borszék, Prinzipalbrunnen, auch Fökut und Trinkquelle.
Borvonis, Aquae, d. w. Bourbonne-les-Bains.
Bossolo s. Casciano.
Botro rosso s. Boccheggiano.
Boucherie s. Barèges.
Bouillant s. Parize.
Bouillon s. Amand.
Boulang s. Enghien-les-Bains.
Boulet s. Vichy.
Boulie s. Tessière-la-Boulie.
Boulou, Font d'Aram, auch Laroque und Fontaine de Cuivre.
Boulou, Sorède, auch Fontagre.
Bourbon-Lancy auch L'ansy, Nancy, Nisenii.
Bourbon-L'Archambault auch Bourbon-les-Bains, Bourges-les-Bains.
Bourbon-les-Bains d. w. Bourbon-L'Archambault.
Bourbonne-les-Bains auch Aquae Borbonienses und Borvonis.
Bourbonne-les-Bains, Bain romain. auch Puisard und Hôpital civil.

Bourboule, Sedaiges auch Fièvre und Rotonde.
Bourdeille s. Plombières.
Bourges-les-Bains d. w Bourbon L'Archambault.
Bouridé s. Capvern.
Bove s. Porretta.
Brambach s. Oberbrambach.
Braque s. Chiclana.
Braunwald d. w. Stachelberg.
Bray d. w. Forges.
Bray's Quelle d. w. Ofen-Pest, Elisabeth-Salzbad.
Breilh s. Ax.
Brentella s. Caldiero.
Brezó d. w. Rima-Brezó.
Briançon s. Monestier de Briançon.
Brida, Thermes de, d. w. Perrière.
Bridge d. w. Vicaris-Bridge.
Brigantium d.w.Mouestier de Briançon.
Bristol d. w. Clifton.
Brodelbrunneu s. Pyrmont.
Bronia d. w. Allegrezza.
Bronislawaquelle s. Truskawice.
Brosson s Vichy.
Bruckbad s. Ofen-Pest.
Brückenbrunnen d. w. Wildungen — Stahlbrunnen.
Brühquelle s. Baden-Baden.
Brünnlein s. Teplitz-Trenchin.
Brunneubad zum Lämmchen s. Dresden.
Brunnenstube s. Wiesloch.
Brunnerscher Säuerling s. Rohitsch.
Brunnl s. Vilsbiburg.
Bucca, Acq. della, s. Bucca dei Fiori.
Buchsäuerling (Rodisfort) d. w. Gieshübl-Puchstein, König-Otto-Quelle.
Buccuron (Bucquiron) s. Gamarde.
Buda-Pest d. w. Ofen-Pest.
Bülowbrunuen s. Oeynhausen.
Bürgerbad s. Szliács.
Büttquelle s. Badeu-Baden.
Bugyogó auch Malnás.
Buiuto (Bujuto) d. w. Termini Trinkquelle.
Bulicame s. Viterbo.
Buntschibad d.w.Weissenburg(Schwz).
Burgas, Aguas de las, s. Orense.
Burgbrohl, Heilbrunn, auch Halborn, Helpert.
Burtscheid auch Porcetum, Borcette, Borset.
Burtscheid, Mühlenbendquelle auch Goldmühle, Kaiser, Prinz Lüttich, Schwerdtbad.
Busana s. Colombano.
Busot auch Cabezo de Oro.
Bussang, Source d'En bas, auch Salmade.
Butzen d. w. Bassen.
Buyhuto d. w. Termini, Trinkquelle.
Buyuk-Kukurtlu s. Brussa.

## C.

Caba s. Busot.
Cabezo de Oro d w. Busot.
Cabras d. w. Solan de Cabras.
Cachat s. Evian.
Cacio cotto s. Bagni a Morba.
Caddea s. Prese.
Caementatiouswasser s. Rio tinto.
Caer Badon d. w. Bath.
Caer Paladur d. w. Bath.
Calda s. Craveggia, Pisa, Villavieja de Nules.
Caldana d. w. Marziale.
Caldanelle d. w. Bagno di Miemo.
Caldetas d. w. Caldas de Estrac.
Caldiero auch Bagni di Giumone, Balnea Gauderiana, Fontes Junouis.
Calidae, Aquae, d.w. Bath und Chaudes-Aigues.
Caliente s. Fuen caliente.
Cambrai s. Cheltenham.
Camillo s. Bagni a Morba.
Campan, Bagnères-de-, d.w. Bagnères-de-Bigorre.
Campell-Quelle s. Tarasp-Schuls.
Campiglia, Acq. di, d. w. Caldane.
Campos d. w. Juau de Campos.
Canalette s. Ax.
Canons s. Ax.
Caouda s. Capvern.
Capitello s Recoaro.
Capella s. Bagni a Morba.
Cappone s. Ischia.
Caprenne d. w. Borro di Caprenne.
Capucins s. Luxeuil, Plombières.
Capuchina s. Lanjaron.
Capus s. Malou.
Cardinale s. Forges.
Cardinali s. Lucca.
Carinthiaquelle s. Eisenkappel.
Caroline s. Mont-Dore.
Carranza d. w. Moliuar de Carranza.
Carratraca auch Ardales.
Carré s. Châteldon, Vichy.
Carrère s. Bagnères-de-Bigorre.
Cartellieri's Quellen s. Franzensbad.
Casale, Monte, d. w. Bertinoro.
Casaux s. Bagnères-de-Bigorre.
Cascade s. Olette.
Caselle s. Arezzo.
Casino delle Curigliane s. Pontedera
Casino de Falciaj, s. Arezzo.
Castelfranco d. w. Mercantale.
Castello d. w. Citta di Castello.
Castelnuovo Berardenga d. w. Pescille.
Castéra-Verduzan auch Castéra-les-Bains.
Castiglione s. Ischia.
Casuccini s. Chianciano.
Catena d. w. Gonda.
Caterina, Sta, s. Bagni a Morba.
Catulliana s. Civillina.
Cava s. Montecatini.
Caz de Bagni, d. w. Masino.
Célestins s. Vichy.
Celine s. Bagnères-de-Bigorre.
Ceneda (bis 1866) d. w. Vittorio.
Centralschacht s. Sooden-Allendorf.
Cercle s. Montferrand.
Cère d. w. Vic-sur-Cère.
Cesalpino auch Montione.
César s. Aulus, Cauterets, Châteauneuf, Evaux, Mont-Dore, Néris, Royat.
Cestona auch Guesalaga.
Çetiae, Thermae, d. w. Baden-Wien.
Cetra s. Cesalpino.
Chambon s. Châteauneuf.
Champfleuret s. Châteauneuf.
Champ-Olivier auch Champ-Live und Champ-Noe.
Champagnerbrunnen s. Soden.
Chapelle, Aix-la-, d. w. Aachen.
Chapelle s. Amand, Barèges, Châteauneuf.
Charlottenquelle s. Charlottenbrunn.
Charlottenschacht s. Sulza.
Châteaufort s. Pont-Gibaud.
Château-Gontier auch Pougues-Rouillée.
Château-Morand d. w. Sail-les-Bains.
chaude, Source, s. Dax, Malou.
chaude thermale, Source, s. Bourbou L'Archambault.
Chaudes-Aigues auch Aquae calidae.
Chaudes-Aigues, Bonde du Moulin auch Estende.
Cheltenham, Scotch, s. Moffat.
Cheltenham-Stahlqu. s. Harrowgate.
Chemin s. Siradau.
Cherbouquet-Badoit s. Galmier.
Chevarier s. Châteauneuf.
Chevillard s. Aix-les-Bains.
Chiusa, Acq. marz. della, s. Riolo.
Chiusa dei Monaci s. Arezzo.
Chiusa dell' Alioti s. Arezzo.
Chomel s. Vichy.
Choussy s. Bourboule.
Christenhofbad auch Mögglingeu.
Christiansbrunnen s. Liebwerda.
Cilli s. Neuhaus bei Cilli.
Cilli, Acq. di, d. w. Rohitsch-Sauerbr.
Cippolo s. Montecatini.
Citara s. Ischia.
Citta di Castello auch Tifernum tiburtinum.
Civilquelle s. Sklo.
Civitas Aquensis d. w. Baden-Baden.
Claraquelle s. Bikszad.
Clarimontium, Clarus mons, dass. w. Clermont-Ferrand.
Clemeushall auch Offenau.
Clemente s. Alica.
Clermont-Ferrand auch Augustonemetorum, Clarimontium, Clarus mons.

Clifton auch Bristol.
Clot s. Eaux-Chaudes.
Coëze auch Coise.
Coise d. w. Coëze.
Colle, Bagno di, d. w. Armajolo.
Colledad s. Busot.
Colombarino s. Brisighella.
Colombo, Monte di, d. w. Dovadola.
Cond s. Kond.
Condesa s. Trillo.
Conradinsquelle s. Val Sinistra.
Constantianae, Thermae, d. w. Teplitz-Warasdin.
Constantine s. Vals (Frankreich).
Constantinqu. s. Gleichenb., Hechingen.
Convalescents s. Vals (Frankreich).
Coppo s. Citta di Castello.
Cormajor d. w. Courmajeur.
Cornador, Mont-, s. Nectaire.
Cornelisquelle s. Aachen.
Cornet s. Evaux.
Coronale s. Lucca.
Corporau s. Evian.
Corsena, Villa o, s. Lucca.
Corsini, Andrea a, s. Alica.
Corvaceira d. w. Moledo da Corvaceira.
Cotone s. Fogna Tenuta del Cotone.
Cotte s. Enghien-les-Bains.
Cotto s. Ischia.
Cotto, Cacio s. Bagni a Morba.
Couloubret, Etabl., d. w. Ax.
Courmayeur auch Cormajor.
Couzan s. Sail-sous-Couzan.
Cratere s. Montecatini.
Crociata s. Viterbo.
Croix s. Néris.
Croix, Sainte-, s. Provins.
Crol s. Cransac.
Crovole, Prato di, s. Recoaro.
Crucifix s. Plombières.
Csakyquelle s. Schmecks.
Cserenyer Quelle s. Alsó-Micsinye.
Cservena Woda s. Altsohl.
Csevicze s. Po-Csevicze.
Cueva s. Val de la Cueva.
Cuivre, Fontaine de, d. w. Boulou, Font-d'Aram.
Cuntis s. Caldas de Cuntis.
Curatele s. Poggio-Curatele.
Curigliane s. Pontedera, — Casino delle Curigliane.
Cusset s. Vichy.
Cuvettes s. Luxeuil.
Cyr, St., s. Châteauneuf.
Czardakenbad s. Lippik.
Czeg (Czey) s. Kis-Czeg.

## D.

Dächleinquelle s. Deinach.
Dainach d. w. Deinach.
Dames s. Luxeuil, Motte, Plombières, Sauveur.
Danemarker Säuerling siehe Wallby-Brunn.
Daniele, San, s. Abano.
Dar-el-Bey s. Hammam-Gorbos.
Darmagnac s. Aulus.
Daruvar auch Illixe, Illidsche, Podborje, Toth Orszag, Thermae Jasorvenses.
Dassieu s. Barèges.
Dauphin s. Bagnères-de-Bigorre.
Dax auch Acas und Aquae Augustae Tarbellicae.
Déak-Quelle s. Ofen-Pest.
découvert, Puits, s. Alban.
Deinach auch Dainach und Teinach.
Delsberg d. w. Bellerive.
Demidoff, Ospedale, s. Lucca.
Demidowqu. s. Demidowa-Petrowskoje.
Demoiselles s. Vittel.
Desaix s. Châteauneuf.
D'Escure s. Bourbon-Lancy.
Desiderata s. Bagni a Morba.
Désirée s. Vals (Frankreich).
destra, Sorg., s. Valli di Diavolo.
Deutscher Brunnen s. Halle.
Deux-Louts s. Gamarde.
Deval s. Châtelguyon.
Deyeux s. Enghien-les-Bains.
Dext-Quelle s. Ofen-Pest.
Diavolo s. Valli di Diavolo.
Didier s. Pré-St.-Didier.
Dingenstein d. w. Tönnisstein.
Dinkholder Brunnen s. Braubach.
Dintenquelle s. Deinach.
Director s. Trillo.
Disperata s. Lucca.
Ditro d. w. Borszéck.
diuretique, Source, s. Vittel.
Dobelbad, Dobbelbad s. Tobelbad.
Doccie basse s. Lucca.
Doccio s. Macerato.
Doccione s. Lucca.
Doctorquelle s. Bartfa.
Dönningstein d. w. Tönnisstein.
Dogelbad s. Tobelbad.
Dombhâtquelle s. Rodna.
Domitianae, Aquae, d. w. Aix-les-Bains.
Donzelle s. Porretta.
Dorfbad s. Appenzell.
Dorfbrunnen s. Kleinern.
Dorfgeimar auch Geismar.
Doria s. Castel Doria.
Dorna s. Scharo-Dorna.
Dorotheenquelle s. Szliács
Dorotheensäuerling s. Karlsbad.
Dovadola auch Monte di Colombo.
Draitschbrunnen s. Godesberg.
Draitschstrassenbrunnen s. Aachen.
Dreifaltigkeitsquelle s. Sätra.
Driburg, Elisenquelle, auch Hauptqu.
Drusgeniki d. w. Druskeniki.
Dubrawabad s. Krapina-Töplitz — Jacobsbad.
Dünstein d. w. Tönnisstein
Dürkheim auch Saline Philippshall.
Dürrheim auch Ludwigssaline.
Duhamel s. Sail-les-Bains.
Durchbruch, Grosser, s. Piatigorsk.
Durchschnittsanalysen s. Karlsbad, Shelesnowodsk, Vichy.
Duzzogó (Sprudel) s. Atya.

## E.

Eau d'Alfter d. w. Roisdorf — Trinkqu.
Eau dépurée s. Passy.
Eaux-Bonnes auch Bonnes, Aigues-Bonnes.
Eaux-Chaudes auch Aigues-Chaudes.
Eaux, Forges-les-, s. Forges.
Ebensee (Soole) d. w. Gmunden.
Eberhardbrunnen s. Wildbad.
Eckholzquelle s. Ronneby.
Eckelbrunnen s. Braubach.
Eckhardsbrunnen s. Braubach.
Edelhausen d. w. Vippach-Edelhausen.
Eduardsbrunnen s. Liebwerda (Anm.).
Eduardsquelle s. Truskawice.
Eger d. w. Franzensbad.
Ehebrunnen s. Langenschwalbach.
Eisenbach d. w. Vihnye.
Eisenbad, Ferdinands-, s. Presburg.
Eisenbrünnl s. Presburg.
Eisenquelle s. Artern, Bibra, Brevine, Buxton, Ems (Felsenqu.), Geroldsgrün, Giglio, Gisland, Gleissen, Graena, Halle, Karlsbad, Lenk, Löbau, Offenstein, Parad, Paterno. Reuthe, Schachenbad, Schmeckwitz, Schwarzseebad, Sibitschudi-Suz, Übersaxen, Waldstatt, Warmbrunn (Victoriaquelle).
Eisensäuerling s. Dürkheim, Oberbrambach.
Eisenwasser s. Andelsbuch.
Eisenwasser, Goslings, s. Osnabrück.
Ekihi Su s. Monastir.
Elena, St., s. Abano, St. Helena.
Eleonorenquelle s. Königswart.
Elisabeth s. Vichy.
Elisabethbad d. w. Prenzlau, Sangerberg.
Elisabethbr. (quelle) s. Frankenhausen, Homburg v. d. Höhe, Karlsbad, Kreuznach, Neuhaus bei Neustadt, Piatigorsk, Rothenfels, Ullersdorf.
Elisabeth-Salzbad s. Ofen-Pest (Bray's Quelle d. w. Trinkquelle).
Elisenquelle s. Charlottenbrunn, Driburg — Hauptquelle.
El Molar d. w. Molar.
Elöpatak auch Arapataka.
Emeritaquelle s. Tarasp-Schuls.
Emilienbad d. w. Grenzach.
Emmaquelle s. Gleichenberg.

En bas, Source d', s. Bussang
Enclos des Célestins s. Vichy.
Enfer s. Néris.
Engel d. w. Wiesbaden-Kochbrunnen.
Engelbad s. Baden-Wien.
Engelbrunnen s. Dürkheim.
Enghien-les-Bains auch Montmorency.
EnglischerHofd.w.Wiesbaden-Kochbr.
Ennetbaden d. w. Baden-Aargau.
Entrée s. Barèges.
Era, Fuente de la, s. Caldas de Cuntis.
Erdei-Kut s. Borszék — Waldbrunnen.
Erichsbrunnen s. Adolfsberg.
Erlenbad auch Obersasbach.
Ernabrunnen s. Alexisbad.
Erwärmungsapparat s. Essentuki
Escaldadou s. Amélie-les-Bains.
Escalier s. Evaux.
Escolapio, Pozo del, s. Barrameda.
Esculape s. Marlioz.
Escure s. Bourbon-Lancy.
Espagnols s. Cauterets.
Esparaguera y Olesa d. w. Puda.
Esquirette s. Eaux-Chaudes.
Estende d. w. Chaudès-Aigues — Bonde du Moulin.
Estomago s. Panticosa.
Estrac s. Caldas de Estrac.
Estrada s. Moledo da Corvaceira.
Esztergom d. w. Gran.
Etablissement, Source de l', s. Barbazan.
Etuve s. Ax.
Eugenie s. Royat.
Eugenquelle s. Borschom.
Eulenhöferquelle s. Ronneburg.
Eulger Hof s. Kobern.
Europäischer Hof d. w. Wiesbaden — Kochbrunnen.
Eye-Water s. Llandrindod-Wells.
Extérieur s. Bagnères-de-Bigorre.
Extrabad s. Lippik.

## F.

Fabariae, Thermae, d. w. Pfäffers.
Falciaj, Casino de, d. w. Arezzo.
Falciano, Sta Maria di, d.w. Cattenaja.
Faubourg St. Allyre, d. w. Clermont-Ferrand.
Faulbrunnen s. Weilbach, Wiesbaden.
Faustine d.w. Alban — Src. de la Pompe.
Favières d. w. Pfäffers.
Fehlenbor s. Burgbrohl.
Felixquelle s. Grosswardein.
Fella-Thal auch Vellacher Bad.
Felsenquelle s. Bassen, Ems, Karlsbad, Llandrindod — Wells, (Rock-Water), Neudorf b. Weseritz.
Felsö-Alap d. w. Oberalap s. Alap.
Felsö-Bajom d. w. Bassen.
Felsö-Rakos d. w. Rakos.
Fenestre s. Bourboule.
Fenouilla, St. Martin de, s. Boulou.
Ferdinands-Eisenbad s. Presburg.
Ferdinandsquelle s. Alsó-Sebes, Baden-Wien, Bassen, Mehadia, Rohitsch, Truskawice, Zaison.
Ferdöge, Agaffy, s. Al-Gyogy.
ferinae, Thermae, d. w. Wildbäder.
Ferrand s. Clermont-Ferrand.
Ferras s. Bagnères-de-Luchon.
ferrata, Acq. acidula-, s. Neapel.
ferrata, Acq. forte-, s. Rio.
ferrata, Acq. del Pozzillo, s. Castellamare.
ferrata, Acq. di Pizzifalcone, s. Neapel.
ferrata, Acq. nuova, s. Castellamare.
Ferreira auch Peralejo.
ferrugineuse, Src., s. Boulogne s. Mer Cambo, Gervais, Plombières, Saleich.
ferrugineuse, Src. alcaline, s. Luxeuil.
ferruginosa, Acq., s. Viterbo.
ferruginosa, Acq. rossa, s. Castellamare.
Fettquelle s. Baden-Baden.
Ficoncella s. Casciano, Civitavecchia.
Fiestel auch Viestel.
Fièvres d. w. Bourboule — Sedaiges.
Filletta auch Sta Maria dell'Aquila.
Fiori s. Bucca dei Fiori.
Fitzscher Brunnen s. Dürkheim.
Fiume, Acq. del, s. Vialla.
Fiume, tre, s. Madonna di tre Fiume.
Flegère s. Chaudes-Aigues.
Fleurs gélatineuse s. Luxeuil.
Fleury s. Aix-les-Bains.
Flourens s. Madelaine de Flourens.
Fökut d. w. Borszék — Principalbr.
Fonga d. w. Fogna Tenute del Cotone.
Font-Bouillant d. w. Parize.
Font-d'al sofre s. Vinça.
Font-d'Aram s. Boulou.
Fontagre d. w. Boulou — Sorède.
Fontaine s. Tongern.
Fontaine de cuivre d. w. Boulou — Font-d'Aram.
Fontaine des Sarrasins s. Sermaize.
Fontaine rouge s. Pont-à-Mousson.
Fontaine rouge s. Tarascon.
Fontana d. w. Ischia, Bagno d'.
Fontana dell' Aro auch Vignale.
Fontanino freddo s. Acqui.
Fontecchio s. Citta di Castello.
Fonteghette d. w. Abano-Monte Ortone.
Fontino Sta Lucia s. Lucca.
Fontfort s. Sail-sous-Couzan.
foré, Puits, s. Vichy.
Forges auch Forges-les-Eaux, Forges-en-Bray.
Formichi s. Michele delle Formichi.
Fornello d. w. Ischia — Bagno.
forte, Acq., s. Caterina, Gallerajc.
Fortuna s. Montecatini.
Fossa s. Bagni a Morba.
Fosso bianco, Madonnina del, d. w. Filippo.
Foulon s. Bagnères-de-Bigorre.
Fowlerquelle s. Cheltenham.
Francesco s. Bagni a Morba, Ischia.
Franco s. Recoaro.
Franz-Déak-Quelle auch Neuwörthsche Quelle s. Ofen-Pest.
Franz-Josephsbad d. w. Tüffer.
Franz-Josephsqu. s. Fuered, Gieshübl-Puchstein, Korytnica, Ofen-Pest.
Franzensbad s. Baden-Wien, auch Eger — Langenbruck.
Franzensbr.(quelle) siehe Alsó-Sebes, Franzensbad, Mehadia, Neudorf b. Weseritz, Ofen-Pest — Hunyady-Mátyás, Zaison.
Frassineti s. Castrocaro.
Fratta s. Bertinoro.
Frauenbad s. Baden-Wien.
Frauenbadquelle s. Teplitz-Schönau.
Frauenbergsquelle s. Sondershausen.
Frauenqu. s. Peiden, Teplitz-Schönau.
Frauenteich s. Salzburg.
Fraysse s. Cransac.
fredda, Acq., s. Pisa.
freddo, Fontanino s. Acqui.
fresco, Bagno, s. Ischia.
Freienwalde auch Alexandrinenbad.
Freiersbach d. w. Freyersbach.
Freudenthaler Bad d. w. Karlsbrunn.
Freundsberg-Quelle s. Mindelheim.
Friedensquelle s. Rastenberg.
Friedrichsbad d. w. Baden-Baden — Hauptstollenquelle.
Friedrichsborn s. Königsborn.
Friedrichsbrunnen s. Altwasser, Berggieshübel.
Friedrichshall, Soole, d. w. Jaxtfeld.
Friedrichsqu. s. Bocklet, Hechingen.
Friedrich-Wilhelmsquelle s. Polzin.
Friedr.-Wilhelms-Sprudel s. Nauheim.
Fröhlichs-Marienbrunnen s. Rohitsch.
Frössnersche Quelle s. Cannstatt.
Füllungsquelle s. Bartfa.
Fuensanta s. Buyeres de Nava.
Fuente del Toro s. Molar.
Fuered auch Balaton, Belaton-Fuered, Acidulae Tyhanenses.
Fuered, Tatra-, d. w. Schmecks.
fuerte, Baño, s. Graena.
Fürstenbad s. Teplitz-Schönau.
Fürstenbrunnen s. Ems.
Fürstenquelle s. Imnau, Karlsthal.
Funkenbad d. w. Wolfach.

## G.

Gabernigg (Ober-) d. w. Rohitsch.
Gainfarn d. w. Vöslau.
Galthof auch Goldhof, Seelowitz.
Gandersheim auch Herzog Ludolfsbad.
Garde, La, s. Lagarde.
Gartenbrunnen(quelle) siehe Abano, Bertrich, Guesalibar, Korsow, Teplitz-Schönau, Wildbad.

Gasquelle s. Cudowa, Freiersbach, Petersthal.
Gastein auch Wildbad und Hofgastein.
Gatzkesche Quelle s. Polzin.
Gauderiana, Balnea d. w. Caldiero.
Gehaueuer Stein s. Kobern.
Geismar siehe Hofgeismar und Dorfgeismar.
gélatineuse, Source des Fleurs-, s. Luxeuil.
Gemeindebad s. Wiesbaden.
Gemeindebrunnen s. Burgbrohl.
Genesio, San, d. w. Genis.
Genis, St., auch San Genesio.
Genock-Watoe s. Surabaya.
Genovevabrunnen s. Niedermendig.
Georg-Victor-Quelle s. Wildungen.
Georgen, Wildbad St.-, s. Alt-Oetting.
Georgenbrunnen(quelle) s. Alt-Haida, Alt-Oetting, Altwasser, Eilsen, Krankenheil, Landeck.
Gernbergquelle s. Kreuth.
Gerolstein d. w. Birresborn.
Géromont, Pouhon de-, s. Malmedi.
Géronstère s. Spaa.
Gesundbr. s. Möllendorf, Schwelm.
Gewölbequelle s. Bilin, Neundorf.
Giardino s. Seraglio.
Giausse s. Recoaro.
Gibaut s. Pont-Gibaud.
Gieshübl-Puchstein — Elisabethquelle, auch Rodisforter Wiesensäuerling.
Gieshübl-Puchstein — Franz-Josephsquelle, auch Neuqu. und Wiesenqu.
Gieshübl-Puchstein — Königs-Ottoqu., auch Rodisforter Buchsäuerling und Mattonis Gieshübler.
Giloca s. Paracuellos de Giloca.
Giorgio s. Casciano.
Giovanni s. Avignoue, Casciano, Lucca.
Girard s. Combe-Girard.
Giselaquelle s. Neudorf b. Weseritz, Woborn.
Giuliana s. Recoaro.
Giuliano, San, s. Pisa.
Giunone, Bagni di, d. w. Caldiero.
Giuseppe s. Bagni a Morba.
Glashüttenbad d. w. Skleno.
Glaubersalzwasser s. Bykowa, Dubogradsk, Orel.
Gleichenberg auch Straden u. Hofer Sauerbrunuen.
Gleichenberg — Klausenquelle, auch Klausen und Klausnerquelle.
Glücksbor s. Gleesthal.
Glücksbrunuen s. Kreuzburg.
Gluphula d. w. Vonitza
Gmuuden auch Hallstadt uud Ebensee (Soole).
Godé s. Plombières.
Godefroy s. Chapelle-Godefroy.
Goldbrunnen d. w. Gonten.
Goldener Brunnen d. w. Wiesbaden — Adlerquelle.
Goldhof d. w. Galthof.
Goldmühle d. w. Burtscheid — Mühlenbendquelle.
Gomez s. Lanjaron.
Gonda, Sta, auch Catena.
Gonthard s. Gervais.
Gontier s. Château-Gontier.
Goslings Eisenwasser s. Oruabrück.
Gottesgeschenkquelle s. Pausa.
Gotthardsquelle s. Rohitsch.
Gourguette s. Ax.
Gradué, Bain, s. Luxeuil.
Gramyswyl d. w. Garmiswyl.
Gran auch Aqua Strigoniensis, Esztergom, Ostrihom.
Gran sorgente s. Lucca.
Gran Vasca s. Agnese.
Grande source s. Vittel.
Gratianae, Aquae, d. w. Aix-les-Bains.
Gratsch d. w. Meran.
Gravalos d. w. Grabalos.
Gravier s. Gréoulx.
Greiffeuberg auch Theresien-Mineralbad.
Grenzach auch Emilienbad.
Griasnuschka-Qu. s. Shelesnowodsk.
Grille s. Vichy.
Griudbruuuen s. Frankfurt a. M.
Groesbeck s. Spaa.
Gros-Boulet s. Vichy.
Grossbaden d. w. Baden-Aargau.
Grosse, Source, s. Bains-en-Vosges.
Gross-Sulz d. w. Kalsdorf.
Gross-Ullersdorf d. w. Ullersdorf.
Grosswardein — Bischofsbad, auch Ladislausquelle.
Groto, Monte, s. Abano.
Grotta s. Viterbo.
Grotte s. Bagnères-de-Luchon.
Grotte s. Vichy.
Grotte du Moulin de Ban s. Chaudes-Aigues.
Grotteuquelle s. Abano.
Grünschwallheimer Hof s. Schwalheim a. Horloff.
Grullquelle s. Recklinghausen.
Guaguo d. w. Autoine de Guagno.
Günthersbad auch Stockhausen, Storkhausen.
Guesalaga d. w. Cestoua.
Guesalibar auch Agueda de Mondragon.
Guibert s. Gréoulx.
Guillot s. Evian.
Gurgitello s. Ischia.
Gustav-Adolfsquelle s. Medewi.
Gutjahrbrunnen s. Halle.
Gutiquelle s. Kainzenbad.
Guttière s. Bagnères-de-Bigorre.
Guyon s. Châtel-Guyon.
Gyogy s. Al-Gyogy.
Gyorgy, Szent, s. Rodna.
Gypsquelle s. Lostorf.

## H.

Habsburger Bad d. w. Schinznach.
Hackeborn s. Halle.
Hagimaser Teich s. Parad.
Haida s. Alt-Haida.
Haigerloch d. w. Karlsthal.
Hajnik d. w. Szliács.
Haj-Stubnya d. w. Stubnya.
Halborn d. w. Burgbrohl — Heilbrunn und Tönnisstein.
Hall in Württemberg auch Schwäbisch Hall und Wildbad.
Hall in Tyrol auch Heilig-Kreuz und Baumkirchen.
Halle auch Wittekind und Neuragozzi.
Hallstadt, Soole, d. w. Gmunden.
Hammam-Lif. d. w. Hammam-Gorbos — Dar-el-Bey.
Hammerbrunnen s. Kleinern.
Hamor d. w. Lövete.
Hangu d. w. Frassin.
Hans-Egon-Qu. s. Wilhelmsbad i. Schl.
Harbmühle s. Niederrossbach.
Harzer Sauerbrunnen s. Grauhof.
Haselhofsäuerling s. Königswart.
Hauptbr. (qu.) Baden-Baden, Bartfa, Buzias, Driburg, Fachingen, Flinsberg, Freienwalde, Leuck, Montemayor y Bejar, Neuenhain, Pyrmont, Saidschütz, Schwalheim b. Nauheim, Sulzmatt, Vöslau.
Haupt-Stollenquelle s. Baden-Baden.
Haus, Steiuernes, s. Ems.
Hausnersche Quelle s. Ofen-Pest — Hunyady-Mátyás
Hausquelle s. Niedernau.
Hauterive s. Vichy.
Hegrat's Rudolphsquelle s. Püllna.
Heilbad Sulz d. w. Peissenburg.
Heilbrunn auch Oberheilbrunn (Oberbayern).
Heilbrunn s. Burgbrohl, Salzbrunn, Töunisstein.
Heilig-Kreuz d. w. Hall in Tyrol.
Heilige Kreuzquelle s. Kreuth.
Heilige Quelle d. w. Kemmern.
Heiligenkreuzbad d. w. Rohitsch.
Heilquelle d. w. Ofen-Pest—Kaiserbad.
Heiurichsbrunnen(qu.) s. Ofen-Pest, Salzbrunn, Sternberg.
Heise Quelle s. Mehadia.
Heleua, St., s. Abano.
Helenabad s. Kenchreae.
Helenenquelle s. Abano, Pyrmont, Szczawnicza.
Helpert d. w. Burgbrohl — Heilbrunu, uud Tönnistein.
Helmstedt auch Amalienbad.

helveticae, Thermae, d. w. Baden-Aargau.
Heppingen—Apollinarisbr., auch Beul, Ahrweiler, Neuenahr (Landskron).
Herkulesbäder d. w. Mehadia.
Hergern (Hörgern) d. w. Oberhergern.
Herlein s. auch Rank-Herlein 377.
Herlin d. w. Herlein 203.
Hermabassière, Etabl., d. w. Amélie-les-Bains.
Hermannsbad s. Lausigk.
Hermannsborn auch Pömbsen.
Hermannsquelle s. Muskau, Neuhaus bei Neustadt.
Herpes s. Panticosa.
Herrenbad s. Szliács.
Herrenhof s. Karlstad.
Hersterquelle s. Driburg.
Hervideros (heisse Quelle), s. Fuen santa.
Herzog-Ludolfsbad d. w. Gandersheim.
Herzogenbad d. w. Baden-Aargau.
Hirschquelle s. Deinach.
Heucheloup d. w. Houcheloup.
Hidago s. Panticosa.
Hildegardsquelle s. Ofen-Pest.
Himmelstadtlund d. w. Adolfsberg.
Hinnewieder d. w. Karlsbrunn.
Hiobsbad d. w. Annaberg.
Hirschbergerbad d. w. Warmbrunn.
Hochbrunnen s. Medewi.
Hochheim d. w. Erfurt.
Höhenstadt auch Höhenstaedt und Höhenstedt.
Höllenquelle s. Baden-Baden.
Höllenmorast s. Kovaszna.
Hörgern d. w. Oberhergern.
Hof, Englischer und Europäischer, d. w. Wiesbaden — Kochbrunnen.
Hof, Nassauer, d. w. Wiesbaden — Spiegelquelle.
Hoferbad d. w. Appenzell.
Hofer Sauerbrunnen d. w. Gleichenberg — Johannisquelle.
Hofgastein d. w. Gastein.
Hohliebequelle s. Lenk.
Hollenhagen d. w. Salzuflen.
Homburg v. d. Höhe auch Hombourg-ès-Monts.
Honoré, St., auch Honoré-les-Bains.
Hontalade s. Sauveur.
Hôpital s. Montbrison, Vichy.
Hôpital civil d. w. Bourbonne-les-Bains — Bain romain.
Hôpital militaire s. Amélie-les-Bains.
Horgáczquelle s. Kovaszna.
Horod auch Olahfálu.
Hospital s. Trillo.
Hospitalquelle s. Harrowgate und d. w. Wiesbaden — Kochbrunnen.
Hotwell s. Clifton.
Houcheloup auch Heucheloup.
Hount-Caouda s. Capvern.
Hroswithaquelle s. Gandersheim.
Hub, An der, d. w. Hubbad.
Hubbad auch Huberbad u. An der Hub.
Huberbad d. w. Hubbad.
Hubertusbad d. w. Hubertusbrunnen.
Humbach d. w. Montabaur.
Humera auch Sumas aguas.
Hungaria-Quelle s. Ofen-Pest.
Hungerbrunnen s. Münsterberg.
Hunyady-Mátyás-Qu. auch Mathias-Qu., Franzens- und Hausnersche Qu.
Hunyady-Quellen s. Ofen-Pest.
hyperthermal, Bain gradué, s. Luxeuil.

## I. J.

Jabalcuz d. w. Jaen.
Jacobfalva auch Kaszon-Jacobfalva.
Jacobsquelle s. Krapina-Töplitz.
Jaen auch Jabalcuz.
Jahreszeiten, Vier-, s. Wiesbaden.
Janos, Arany-, s. Borszék.
Janos, Hunyady-, s. Ofen-Pest.
Jardin s. Néris.
Jasikow-Quelle s. Simenowskoje.
Jasorvenses, Thermae, d. w. Daruvar.
Jassae, Thermae, d. w. Teplitz-Warasdin.
Jastrzemb d. w. Königsdorf-Jastrzemb.
Jaude s. Clermont-Ferrand.
Javelle s. Pont-Gibaud.
Jaxtfeld, Bitterwasser, s. Friedrichshall.
Jazygenbad d. w. Teplitz-Warasdin.
Ibarra s. Arechavaleta.
Ibon d. w. Panticosa.
Ibor d. w. Castañar de Ibor.
Jean, St., s. Mont-Dore, Vals (Frankreich), Vichy.
Jeni Kaplidscha s. Brussa.
Jermolowquelle s. Piatigorsk.
Iferten auch Yverdon.
Ignazbrunnen (Kostreinitz), richtiger Königsbrunnen.
Ignazbrunnen s. Rohitsch-Kostreinitz.
Iles s. Bex.
Illidsche, Illixe, d. w. Daruvar.
imperial, Bain, s. Plombières.
Inferno, Nave dell', s. Levana.
Innquelle s. Tarasp-Schuls.
Inselbad d. w. Lippspringe, Paderborn.
Inselbad, Margarethen-, s. Ofen-Pest.
Inselquelle siehe Berg, Paderborn — Marienquelle.
Intendantenquelle s. Medewi.
Intérieure s. Bagnères-de-Bigorre.
Intermittente s. Nectaire, Vichy.
Inverleithen auch St. Romans-Wells.
Joannin s. Saubuse.
Jobstbad d. w. Annaberg.
Jodquelle s. Lippik.
Jodschwefelquelle d. w. Krankenheil — Annaquelle.
Jodsodaquelle d. w. Krankenheil — Johann-Georgenquelle.
Jodsodaschwefelquelle d. w. Krankenheil — Bernhardsquelle.
Jodwasser s. Hall, (Oberösterreich), und Ivonicz — Karlsquelle.
Johannesbad d. w. Baden-Wien.
Johannesbrunn d. w. Gleichenberg.
Johannesqu. s. Kösen, Luhatschowitz.
Johann-Georgenquelle s. Krankenheil.
Johannisbad s. Daruvar, und Nördlingen.
Johannisqu. s. Elster, Johannisbrunn.
Johnsquelle s. Harrowgate.
Jonas s. Bourbon L'Archambault.
Jordan-Bad auch Wassach, Wassacher Berg.
Josephinenbr. s. Liebwerda (Anmerk).
Josephinenquelle s. Szczawnicza.
Josephsbad s. Baden-Wien, Tetschen.
Josephsquelle s. Bilin, Buzias, Griesbach, Ivonicz, Lipócz, Rippoldsau, Skleno, Szliács.
Jouvence s. Rolle.
Iroue, Monte, s. Abano.
Isabella s. Ischia.
Isabella, Real Sitio de la-, d. w. Sacedon.
Isasi d. w. Elorrio.
Isles, Pouhon des, s. Malmedi.
Juan de Azcoitia s. Azcoitia.
Judenbrunnen s. Wildungen.
Judenquelle s. Baden-Baden.
Julia s. Alban.
Julianenbrunnen s. Eilsen.
Julie s. Châteauneuf.
Juliushall s. Harzburg.
Jungfernhof, Klein-, s. Riga.
Junkerbad s. Leuk.
Junonis, Fontes, d. w. Caldiero.
Jurt d. w. Mamakaï-Jurt.
Juvence d. w. Fontaine de Juvence.

## K.

Kainzenbad auch Kanitzer Bad und Partenkirchen.
Kaiserbad d. w. Burtscheid — Mühlenbendquelle.
Kaiserbad s. Ofen-Pest.
Kaiserbrunnen (quelle) s. Aachen, Ems, Homburg v. d. Höhe, Karlsbad, Johannisbad, Mehadia.
Kaiser-Karls-Quelle s. Karlsbad.
Kaiser-Wilhelmsquelle s. Driburg.
Kaiser-Wilhelms-Felsenqu. s. Ems.
Kakabos s. Kythnos.
Kalan s. Kis-Kalan.
Kalauria auch Sidra und Poros.
Kalmückenquelle s. Piatigorsk.
Kalsdorf auch Grosssulz.
Kaltbad s. Rigi-Kaltbad, Schwendi-Kaltbad.

Kanalqu. s. Langenbrücken, Limmer.
Kaudreny s. Dorna-Kaudreny.
Kanitzer Bad d. w. Kainzenbad.
Kaplidscha, Jeni, s. Brussa.
Karben auch Grosskarben, Okarben, Neu-, Nieder-, Ober-Selters, Seltz.
Karl, Kaiser-, Quelle s. Karlsbad.
Karlsbad in Württemberg s. Mergentheim.
Karlsbrunn auch Hinnewieder und Freudenthaler Bad.
Karlshall s. Kreuznach.
Karlsquelle(br.) s. Bocklet, Cannstatt, Griesbach, Helmstedt, Karlsbrunn, Mehadia, Mergentheim, Nauheim, Neudorf bei Weseritz, Niedernau.
Karlsthal auch Haigerloch.
Karolaquelle s. Tarasp-Schuls.
Karoliuenquelle s. Aibling, Baden-Baden, Bilin, Marienbad, Mehadia.
Kasimirquelle s. Slawinsk.
Kasperquelle s. Imnau.
Kastorquelle s. Schmecks.
Kaszon d. w. Jacobfalva.
Katharinenquelle s. Borschom, Goriatschewodsk, Krondorf, Sarepta.
Katharinenstift s. Wildbad.
Katnewa d. w. Kotscheuowa.
Kato-Muska d. w. Methaua.
Katschenowa d. w. Kotschenowa.
Kedong-Waroe s. Surabaya.
Kegelbahnquelle s. Neumarkt.
Keked, Alsó-, s. Alsó-Keked.
Kellerquelle s. Flinsberg.
Kempten d. w. Sulzbrunn.
Kieselhofsäuerling s. Königswart.
Kinderbrunnen s. Salzschlirf.
Kings-, Kingston-Spring s. Bath.
Kirchberg (Soole) s. Achselmannsstein
Kirchenquelle s. Simenowskoje.
Kirchleerau auch Moosleerau.
Kis-Bajom d. w. Bassen.
Kis-Czey d. w. Kis-Czeg.
Kis-Leva-Quelle s. Gran.
Kisfalú d. w. Gortwa-Kisfalú.
Klausen, Klausnerquelle, s. Gleichenberg — Klausenquelle.
Klebelsberg s. Ischl.
Kleeningen d. w. Klieuingen.
Kleiubadquelle s. Lippik.
Klein-Jungfernhof s. Riga.
Klemutzi d. w. Lintzi.
Klieuingeu auch Kliening, Klieuig, Klining, Kleeningen.
Klingenbad auch Klimath.
Kniebisbäder s. Antogast, Griesbach, Oppenau, Petersthal, Rippoldsau.
Kochbrunnen s. Burtscheid, Wiesbaden.
Kochsalzquelle s. Günthersbad.
König-Albert-Bad d. w. Löbau.
König-Otto-Bad d.w. Wiesau (Bayern).
König-Wilhelmsquellen s. Ems.
Königs-Bitterquellen, Mattonis, siehe Ofen-Pest (Anmerk. 332).
Königsbrunnen(qu.) s. Elster, Freienwalde, Höhenstadt, Kostreinitz (dort irrthümlich Ignazbr. genannt), Wildbad, Wildungen.
Kogilloquelle s. Tiflis.
Kollgrub d. w. Kohlgrub.
Kondra d. w. Kondrau.
Konorkowka d. w. Konopkowka.
Konstantin-Bassin s. Druskeniki.
Konstantin-Quelle s. Piatigorsk.
Korphos s. Lesbos.
Kosebrunnen s. Saidschütz.
Kostreinitz s. auch Rohitsch.
Kostreinitz, Ignazbrunnen, richtiger Königsbrunnen.
Kotnewa d. w. Kotschenowa.
Kotschenowa auch Katnewa, Kotnewa, Katschenowa.
Kraehenbad auch Alpirsbach.
Kränchen s. Ems.
Krakusquelle s. Rabka.
Kramerbrunnen s. Salzbrunn.
Kranichsquelle s. Prenzlau.
Krankenheil-Tölz — Annaquelle, auch Jodschwefelquelle und Blombergsquelle.
Krankenheil-Tölz — Bernhardsquelle, auch Jodsodaschwefelquelle.
Krankenheil-Tölz — Johann-Georgenquelle, auch Jodsodaquelle.
Kreuz d. w. Deutsch-Kreuz.
Kreuzbrunnen s. Marienbad.
Kreuzburg auch Wilhelm-Glücksbrunnen.
Kreuz, Heilig-, d. w. Hall in Tyrol.
Kreuznach auch Karlshalle, Münster am Steiu, Theodorshalle.
Kreuzquelle s. Saxon, Skleno.
Kreuzquelle, heilige, s. Kreuth.
Kroatisch-Töplitz d. w. Teplitz-Warasdin.
Krouberg d. w. Kronthal.
Kroue d. w. Wiesbaden — Adlerquelle.
Krouenquelle s. Salzbrunn.
Kronprinzessin-Stephanienquelle siehe Krondorf.
Kropfwasser s. Hall, (Oberösterreich).
Kubra s. Teplitz-Trenchin.
Küchenquelle s. Freienwalde.
Kühlwasser s. Neuenahr.
Küpferling s. Rosenheim.
Kumgara d. w. Kumogorsk.
Kumogorsk auch Kumgara.
Kunstgraben s. Sulza.
Kurbr. s. Langenbrücken, Nauheim.
Kurhausquelle s. Elgersburg, Karlsbad, Schlangenbad.
Kukurtlu s. Brussa.
Kutchuk-Kukurtlu s. Brussa.

## L.

Laa auch La und Laab.
Labassère s. Bagnères-de-Bigorre.
La Bourboule s. Bourboule.
Lac, Src. du, s. Siradan.
Lac d'Omène d. w. Schwarzseebad.
Lac noir d. w. Schwarzseebad.
La croix s. Châteauneuf.
Ladis s. auch Obladis und Prutz.
Ladislausquelle d. w. Grosswardein — Bischofsbad.
Ladres s. Montferrand.
Lämmchen s. Dresden.
Lämmlibad s. Leissigen.
Lagarde auch La Garde und Bio.
Lagarenne s. Châteauneuf.
Laguna s. Panticosa.
Lahnstein s. Oberlahnstein.
Lalliaz auch La Liaz und L'Alliaz.
La Malou s. Malou.
Lambro d. w. Colombano al Lambro.
Lame s. Mont'amiata.
Lameira s. Moledo da Corvaceira.
La Motte s. Motte.
Lamscheid auch Leininger Bad.
Lancy d. w. Bourbon-Lancy.
Landskron s. auch Heppingen.
Langenau (Bayern) s. auch Steben.
Langenbruck s. Franzensbad.
Langenschwalbach auch Schwalbaeh.
Lannes s. Bagnères-de-Bigorre.
L'ansy s. Bourbon-Lancy.
Lapeyrie s. Bagnères-de-Bigorre.
La Porretta s. Porretta.
La Preste s. Preste.
La Puda s. Puda.
L'Archambault d. w. Bourbon-L'Archambault.
Lardy s. Vichy.
Laroque d. w. Boulou — Font-d'Aram.
Lasar-Bad s. Borszék.
Lasinya d. w. Laszina.
Lassativa, Acq., s. Valdieri.
Lasserre s. Bagnères-de-Bigorre.
Lastra s. Abano.
Lastrenses, Aquae, d. w. Abano — Pietro-Montagnone, Lastra.
Laszina auch Lasinya.
Laszlo, Hunyady-, s. Ofen-Pest.
Laszlo-kut (Brunnen) s. Borszék.
Lauterbachbad d. w. Oftringen.
Lavalette s. Euzet.
Laxierquelle s. Petersthal.
Lebanus s. Lesbos.
Lebetzoba auch Levezu.
Leensingen d. w. Leissigen.
Leger, St., s. Bourbon-Lancy, Pougues.
Leininger Bad d. w. Lamscheid.
Leissigen auch Leissigbad, Leissingen, Leensingen.
Leitgrabenqu. s. Langenschwalbaeh.
Leleczbrunnen s. Alsó-Sebes.

Lelia s. Recoaro.
Lenkeyquelle s. Szliács.
Leone s. Porretta.
Leonhardiquelle s. Okarben.
Leopoldine s. Montecatini.
Leopoldo s. Bagni a Morba, Filippo.
Leopoldsbad s. Baden-Wien.
Leopoldsquelle s. Rippoldsau, Sulza.
Le Prese s. Prese.
Leuchtenrader Quelle s. Aachen.
Leuk auch Loèche und Louèche-les-Bains.
Leuk, Armenbad, auch Aussätzigenbad.
Leuk, Lorenzquelle auch Hauptquelle, Junkerbad, Neubad, Walliser Bad, Werrabad.
Leva, Kis-, s. Grau.
Le Vernet s. Vernet.
Levezu d. w. Lebetzoba.
Levico, Badewasser, auch Acqua forte und Acq. del Vetriolo.
Levico, Trinkwasser, auch Acqua acidula und Acq. dell' Ocra.
Liaz d. w. Lalliaz und Alliaz.
Lichtenthal auch Ludwigsbad.
Liebenzell auch Zeller Bad.
Lienzmühl auch Linzmühl.
Lignon d. w. Mont-Lignon.
Limhe s. Bourbon-Lancy.
Limpbach auch Limpach.
Lindals-Quelle s. Westerbrunn.
Lindenhrunnen s. Langenschwalbach.
Lindenhof s. Luzern.
Linke Quelle s. Mseno.
Lintzi auch Klemutzi.
Lippspringe auch Inselbad.
Lissogorsk (richtiger Lysogorsk) s. Piatigorsk.
Lithionquelle s. Redruth, Weilbach.
Live s. Champ-Olivier.
Lixovienses, Thermae, d. w. Bagnères-de-Luchon.
Llupia s. Molitg.
Lohogo-Bad s. Borszék.
Loèche d. w. Leuk.
Lövete auch Hamor.
Loimannsquelle s. Franzensbad.
Lorenzquelle s. Leuk.
Lorenzo s. Valdieri.
Loreta s. Bertinoro.
Lorgna s. Recoaro.
Loro, Fuente de, d.w. Castañar de Ibor.
Losilla d. w. Adrian.
Losse s. Salzuflen.
Louéche-les-Bains d. w. Leuk.
Loujo auch Toja grande.
Louis, St., s. Olette.
Lucar s. Barrameda, San Lucar de-.
Lucas s. Vichy.
Lucca, Bagno caldo, auch Doccione, Ponte Seraglio und Villa o Corsena.
Lucca, Maritata, auch Maria.
Lucena d. w. Horcajo de Lucena.
Luchon s. Bagnères-de-Luchon.
Lucia s. Casciano, Lucca, Neapel, Valdieri.
Luciusquelle s. Peiden, Tharasp-Schuls.
Ludwigsbad d. w. Czigelka, Lichtenthal, Wipfeld.
Ludwigsbr. s. Grosskarhen, Homhurg v. d. Höhe, Nauheim, Sülz.
Ludwigshalle d. w. Wimpfen.
Ludwigsquelle s. Bocklet, Mehadia, Orb, Tobelbad, Wipfeld, Zaison.
Ludwigssaline s. Dürrheim.
Lüder d. w. Grosslüder.
Lüttich, Prinz-, d. w. Burtscheid — Mühlenbendquelle.
Luhacowic d. w. Luhatschowitz.
Luhatschowitz, Badewasser, auch Sprudel und Pumpbrunnen.
Luisenbrunnen(quelle) s. Altwasser, Audinac, Bukowine, Frankenhausen, Franzensbad, Homburg v. d. Höhe, Königsborn, Luhatschowitz, Polzin, Salzbrunn.
Luisenbrunnen (Maria-) s. Ischl.
Lysogorsk s. Piatigorsk.

## M.

Machina d. w. Pozzuoli — Antro.
Macerato auch Doccio.
Madeleine siehe Mont-Dore, Vals (Frankreich).
Madonna a Papiano auch Selva Perugina.
Madonnina del fosso bianco d. w. Filippo.
Männerbad s. Teplitz-Schönau — Urqu.
Männlein s. Cannstatt.
Magdalenenquelle s. Szczawnicza.
magnesiaca, Acq., s. Valdieri, Viterbo.
Magnesiawasser s. Buxton, Weimar.
Magnesine s. Petersthal.
Majorbrunnen s. Soden.
Majou d. w. Rieu-Majou.
Malavella d. w. Caldas de Malavella.
Malmedi, Pouhon de Isles, auch Quirine.
Malnás d. w. Bugyogo.
Mamet-Massia s. Molitg.
Mandon s. Nectaire.
Manantial d. w. Quelle (Trinkquelle) s. Ontaneda y Alceda.
Manjolet s. Amélie-les-Bains.
Manzone s. Ponte a Manzone.
Marble Bath d. w. Leamington, Marmorbad.
Marching (richtiger) s. Marsching. 280.
Maremma s. Sasso di Maremma.
Margarethen-Inselbad s. Ofen-Pest.
Margarethenquelle s. Aibling.
Marguerite s. Courmayeur, Maurice.
Maria, Sta, s. Casciano, Lucca-Maritata.
Maria del Aquila s. Filetta.
Maria di Falciano d. w. Cattenaja.
Maria, Fuente de, s. Sacedon.
Maria-Louisenquelle s. Ischl.
Mariae, Vallis St.-, d.w. Mergentheim.
Mariana s. Recoaro.
Marianenquelle s. Landeck.
Mariazeller-Quelle s. Baden-Wien.
Marie, Source, s. Bussang, Vichy, Vittel.
Marienbad, Ferdinandsquelle, auch Auschowitzer Quelle.
Marienbad d. w. Leopoldskron.
Marienberg d. w. Boppard.
Marienborn-Bad d. w. Schmeckwitz.
Marienbr. d. w. Moching, s. Rohitsch.
Marienheim d. w. Mergentheim.
Marienqu. s. Elster, Kochel, Königswart, Kohlgrub, Landeck, Lipócz, Marienbad, Neuhaus b. Neustadt, Paderborn, Rabka, Schlangenbad, Shelesnowodsk, Truskawice, Ullersdorf.
Mariensprudel s. Neuenahr.
Marino d. w. Giunco Marino.
Maritata s. Lucca.
Marktsoole s. Colberg.
Marktbr. s. Karlsbad, Mergentheim.
Marmorbad s. Leamington.
Marquise s. Euzet.
Mars-les-Roie d. w. Roye.
Mart, St., s. Royat.
Marte s. Porretta.
Martel s. Ponts-de-Martel.
martiale Src. s. Galmier.
Martin s. Chamalières.
Martin de Fenouilla d. w. Boulou.
Martinelli s. Montecatini.
Martino, San, siehe Bormio, Masino, Valdieri.
Marziale, San, auch Caldana.
marziale, Acq. acidula-, s. Rio.
marziale della Chiusa s. Riolo.
marziale del Rio vecchio s. Riolo.
Marzihle-Bad d. w. Aarzihle-Bad.
Mascagni d. w. Castelletto Mascagni.
Masino auch Caz de Bagni und Bagno di San Martino.
Massa maritima, Venelle presso, d. w. Venele.
Massia s. Molitg.
Masson s. Evian.
Mateu, Thermes de, d. w. Alhama de Aragon.
Mathias auch St. Matheis.
Mathiasquelle d. w Ofen - Pest, Hunyady — Mátyás.
Matheis, St., d. w. Mathias.
Mathildenbad d. w. Wimpfen.
Mattiacae, Aquae, d. w. Wiesbaden.
Mattoni's Gieshübler d. w. Gieshübl-Puchstein.
Mattoni's Königsbitterqu. s. Ofen-Pest.
Mátyás (Mathias) Hunyady s. Ofen-Pest.

Mauerbad s. Augsburg.
Mauhourat s. Cauterets.
Maurice d. w. Moritz (Schweiz).
Mauritiusquelle s. Moritz.
Mayenbad d. w. Mindelheim.
Maxbrunnen s. Karlsbrunn, Kissingen.
Max-Marienqu. s. Langenau (Bayern).
Medewi auch Metdewi.
Media s Montecatini.
Medicea, Acq., d. w. Montecatini-Rinfresco.
Meiga, Abba, s. Crucca.
Mendig, Mennig, siehe Nieder- und Obermendig.
Meo s. Rio meo.
Meran auch Gratsch und Untermais.
Mercador, Torrent-, s. Vernet.
Mercantale auch Castelfranco.
Mergentheim auch Marienheim, Karlsbad in Württemberg, Vallis St. Mariae.
Merkelquelle s. Bassen.
Merlat s. Escaldas.
Mesdames s. Vichy.
Mesö s. Farkas-Mesö.
mésothermal, Bain gradué, s. Luxeuil.
Metdewi d. w. Medewi.
Methana d. w. Kato Muska.
Mey s. Gervais.
Michaelquelle s. Buzias, Piatigorsk, Shelesnowodsk.
Michailowsk d. w. Slepzow-Michailowsk.
Micsinye s. Alsó-Micsinye.
Miemo s. Bagno di Miemo.
Miguel siehe Caldillas de S. Miguel, Torre de S. Miguel.
Milchbrunnen s. Soden.
Militairbad siehe Karlsbad, Teplitz-Schönau.
Militairquelle s. Sklo.
Mina s. Busot.
Mindelheim auch Mayenbad.
Mineralsäuerling s. Franzensbad.
Mines s. Bex.
Mirsojeffquelle s. Tiflis.
Mittelbrunnen s. Altwasser.
Mitterbad auch Ultener Thal.
Mittlere Quelle s. Mseno.
Midi s. Monestier de Briancon.
Moching auch Amper-Moching.
Mögglingen d. w. Christenhofbad.
Mofeta s. Rapolano
Moffat auch Scotch-Cheltenham.
Moje, Le, s. Volterra.
Moledo da Corvaceira auch Moledo da Rede, Corvaceira da Rede, Rede da Corvaceira.
Monaci, Chiusa dei, s. Arezzo.
Mondragon, Sta Agueda de', d. w. Guesalibar.
Monestier de Briançon auch Brigantium.
Monfalcone d. w. Montefalcone.
Mons aegrotorum d. w. Abano, Monte Groto.
Mons clarus d. w. Clermont-Ferrand.
Mons Tabor d. w. Montabaur
Montabauer auch Humbach und Mons Tabor.
Montagne s. Bagnères-de-Bigorre.
Montagnone, San Pietro, d. w. Abano
Montajone d. w. Pillo.
Montalto d. w. Burrone.
Mont'amiata auch Arcidosso.
Montañeses s. Barrameda.
Montbarri auch Le Paquier.
Montbuy d. w. Caldas de Montbuy.
Mont-Cornadore s. Nectaire.
Monte Casale d. w. Bertinoro.
Monte di Colombo d. w. Dovadola.
Montefalcone auch Monfalcone.
Monte Groto s. Abano.
Monte Irone s. Abano.
Monte Ortone s. Abano.
Montepulciano d. w. Albino.
Monte Rotondo d. w. Pelaghe di Monte Rotondo.
Montferrand auch Rennes-les-Bains und Clermont-Ferrand.
Montione d. w. Cesalpino.
Mont-Masson s. Evian.
Montmorency d. w. Enghien-les-Bains.
Montpellierquellen s. Cheltenham und Harrowgate.
Moorquelle s. Augustusbad.
Moosleerau d. w. Kirchleerau.
Mora, Source, s. Bagnères-de-Bigorre.
Morand, Château-, d. w. Sail-les-Bains.
Morba d. w. Bagni a Morba.
Morny s. Châteauneuf.
Moritz, St., auch St. Maurice, San Morizzo, San Murezzan.
Moritzquelle s. Elster, Rohitsch.
Morizzo d. w. Moritz.
Mortajone auch Borla.
Moulin s. Châteauneuf.
Moulin, Bonde du-, s. Chaudes-Aigues.
Moulin du Ban, Grotte du-, s. Chaudes-Aigues.
Mousson d. w. Pont-à-Mousson.
Moutier d. w. Salins-Moutiers.
Mscheno d. w. Mseno.
Mühlbrunnen s. Karlsbad, Kleinern, Ruhla, Salzbrunn.
Mühle, Quelle an der, s. Wassenach.
Münderfeldsoole s. Colberg.
Münster am Stein s. Kreuznach.
Mulino di Zano s. Brisighella.
Muraglione s. Castellamare.
Murawjewquelle s. Shelesnowodsk.
Murezzano, San, d. w. Moritz.
Murrquelle s. Baden-Baden.
Muska, Kato-, d. w. Methana.

## N.

Nabeas s. Gazost.
Nairs d. w. Tarasp-Schuls.
Nancy d. w. Bourbon Lancy.
Naphthaquelle s. Truskawice.
Narsan s. Kislowodsk.
Naschold's Quelle s. Calw.
Nassauer-Hof d. w. Wiesbaden, Spiegelquelle.
national, Bain, s. Plombières.
Natroine s. Rippoldsau.
Natron-Lithionquelle s. Weilbach.
Natronsäuerling s. Laszina.
Nava d. w. Buyeres de Nava.
Nave dell' Inferno d. w. Levana.
Nebenquelle siehe Bilin, Fachingen, Neuenhain.
Negri s. Pojana-Negri
Nero, Acq., s. Bovegno.
Neskutschnoje-Quelle s. Moskau.
Neubad s. Leuk.
Neubadquelle s. Teplitz-Schönau.
Neubr. s. Elöpatak, Karlsbad, Langenschwalbach, Meinberg, Pyrmont.
Neuquelle (Neue Qu.) s. Berg, Essentuki, Franzensbad, Gieshübl-Puchstein, (Franz-Josephsqu.), Godesberg, Johannisbrunn, Königswart, Salzbrunn, Szczawnicza, Warmbr.
Neuenahr auch Beul (dahin auch Heppingen und Landskron).
Neuerbohrte Quelle s. Pyrmont.
Neunsäuerling s. Königswart.
Neuselters (dahin auch Grosskarben, Okarben, Nieder-, Oberselters).
Neuwörthsche Quelle d. w. Ofen-Pest, Franz-Déak-Quelle.
Niederbrunnen s. Flinsberg.
Niederlangenau s. Langenau (Schles.).
Niedermendig auch Mendig, Mennig, Obermendig.
Niederselters (dahin auch Neu-, Oberselters, Grosskarben, Okarben).
Nikolaiquelle s. Piatigorsk.
Nisenii d. w. Bourbon-Lancy.
Nitroli s. Ischia.
Noceto d. w. Montalceto.
Noe, Champ-, d. w. Champ-Olivier.
Noire, Src., s. Marie.
Nord s. Luxeuil, Monestier de Briançon.
Nordwasser d. w. Oppenau.
North Wells s. Scarborough.
nouvelle, Source, s. Forges.
nueva, Manantial, s. Cestona.
Nules d. w. Villavieja de Nules.
Nunziante d. w. Torre dell' Annunziata.
nuova, Fonte s. Celentino.
Nydelbad d. w. Nidelbad.

## O.

Obladis auch Oberladis, Ladis u. Prutz.
Ober-Bajom d. w. Bassen.

Oberbrunnen s. Altwasser, Cudowa, Flinsberg, Freienwalde, Salzbrunn.
Obergabernigg d. w. Rohitsch.
Oberheilbrunn d. w. Heilbrunn.
Oberhörgern d. w. Oberhergern.
Oberladis d. w Obladis.
Obermendig auch Mendig, Mennig (Niedermendig).
Oberrohitscher Brunnen s. Rohitsch-Windischgrätzbrunnen.
Obersalzbrunn d. w. Salzbrunn.
Obersasbach s. auch Erlenbad d. w. Oberasbach (unrichtig).
Oberselters dahin auch Neu-, Niederselters, Grosskarben, Okarben.
Ochsenquelle s. Cannstatt.
Ocra, Acqua dell', s. Levico - Trinkwasser.
Oelves d. w. Oelyves.
Oes-Kut s. Elöpatak.
Oestliche Quelle siehe Franzensbad-Langenbruck.
Oestringer Quelle s. Langenbrücken.
Oetting d. w. Alt-Oetting.
Oeufs s. Cauterets.
Oeynhausen auch Rehme.
Ofen-Pest, Elisabeth-Salzbad-Trinkqu., auch Bray's Quelle; Franz-Déak-Quelle auch Neuwörthsche Quelle; Hunyady Mátyás auch Franzensqu. u. Hausnersche Qu.; Margarethen-Inselbad auch Warmqu.; Szechényе Quelle auch Böcks Quelle.
Offenau auch Clemenshall
Oeffentlicher Brunnen s. Reutlingen.
Offstein s. Offenstein.
Okarben s. auch Grosskarben, Neu-, Nieder- und Oberselters.
Olahfálu d. w. Horod.
Old Well s. Leamington.
Olesa, Esparaguera y, d. w. Puda.
oleoso do rio, Banho, siehe Moledo da Corvaceira.
Olga-Quelle s. Niedernau.
Olio puzzolo s. Boccheggiano.
Olivier d w. Champ-Olivier.
Olivo s. Montecatini.
O-Labogo-Bad s. Borszék.
Omène, Bains du Lac d'-, s. Schwarzseebad.
Ontani d. w. Fosso degli Ontani.
Oppenau auch Nordwasser.
Oranienquelle s. Kreuznach.
Orba d. w. Castelletto d'Orba.
Orchesterquelle s. Karlsbad.
Oro, Cabezo de-, d. w. Busot.
Orszog, Toth-, d. w. Daruvar.
Ortech s. Eaux-Bonnes.
Ortega d. w. Alicun de Ortega.
Ortone, Monte, s. Abano.
O-Saros-Bad s. Borszék.
Ospedale Demidoff s. Lucca.
Osterspai d. w. Braubach, Dinkholder Brunnen.
Ostrihom d. w. Gran.
Ostrovskquelle s. Klokocs.
Otschin s. auch Braesa.
Ottilienquelle s. Paderborn.
Otto - Bad, König-, d. w. Wiesau (Bayern).
Oviedo d. w. Caldas de Oviedo.

## P.

Paden d. w Baden im Aargau.
Paderborn auch Inselbad.
Paët s. Sungi Paët.
Palazzo, Rio, d. w. Brisighella.
Pancrazio d. w. Trescore.
Pandur s. Kissingen.
Panonicae, Thermae, d. w. Baden-Wien.
Pantano, Acq. del, d. w. Cetona.
Papiano d. w. Madonna a Papiano.
Papo s. Montecatini.
Paquier s. Montbarri.
Par s. Chaudes-Aigues.
Paracelsusquelle s. Moritz.
Parade s. Bagnères-de-Bigorre.
Parc s. Nectaire, Vichy.
Paris, St., d. w. Parize.
Parize auch Paris und Font-Bouillant.
Parkbrunnen s. Karlsbad, Höhenstadt.
Parkquelle s. Abano.
Partenkirchen d. w. Kainzenbad.
Passante s. Mont'amiata.
Patavini Fontes d. w. Abano - Monte Irone.
Patradschik auch Hypate.
Paul d w. Aix-les-Bains, S. alumineuse.
Paulaquelle s. Johannisbrunn.
Pauline s. Nectaire.
Paulinenbrunnen s. Langenschwalbach.
Paulinenquelle s Salzuflen.
Paulsquellen s. Mamakaï-jurt, Slanika.
Panze s. Cauterets.
Pavillon s. Châteauneuf, Contrexéville, Mont-Dore.
Pavillonquelle s. Flinsberg.
Pavillon ruiné (brulé) s. Amand.
Pêcherie s. Enghien-les-Bains.
Pêcheur s. Christau.
Pecore, Salto delle, s. Vittoria.
Peissenburg auch Heilbad Sulz.
Pelago auch Podere del Bagno.
Pelawaquelle s. Krynica.
Péligot s. Enghien-les-Bains.
Peralego d. w. Ferreira.
Perego s. Monte Perego.
Peregrinusquelle s. Baden-Wien.
Perla s. Bagni a Morba.
Perrière, La, auch Thermes de Brida.
Perrière s. Bourboule.
Perugina, Selva, d. w. Madonna a Papiano.
Pescille auch Castelnuovo Berardenga.
Pest s. Ofen-Pest.
Pesteniae, Thermae, d. w. Pystjan.
Peters des Grossen-Quelle s. Lipetzk.
Petersquelle(br.) s. Antogast, Lentstetten, Petersthal, Tiefenkasten.
Petit-Boulet s. Vichy.
Petit-St.-Sauveur s. Vernet.
Petit-Vichy s. Malou.
Petrowskoje d. w. Demidowa-Petrowskoje.
Petsengéd d. w. Pötschnig.
Peyrie, La, s. Bagnères-de-Bigorres.
Pfäffers auch Favières, Pfeffers, Ragatz, Ragaz, Thermae piperinae vel fabariae.
Pfannsches Bad s. Meidling.
Pfarrhof s. Skleno.
Pfeffers d. w. Pfäffers.
Pfisterbergquelle s. Kochel.
Phazy d. w. Plan-de-Phazy.
Philippsquelle s. Orb.
Philosophenbrunnen s. Karlsbrunn.
Piano s. Bagni a Morba und Palazzo al Piano.
Piccola, Sorg., s. Lucca.
Piedra s. Antequera.
Pienza, Puzzola di, d. w. Averno.
Pierawarth d. w. Pyrawarth.
Pierre s. Marimont.
Pierre-le-Grand, Pouhon de, s. Spaa.
Piestjan d. w. Pystjan.
Pietra s. Asinalunga.
Pietro Montagnone s. Abano.
Piletas viejas s. Barrameda.
Pillo auch Montajone.
Pinac s. Bagnères-de-Bigorre.
Pinci, Poggio, s. Montalceto.
Pinkafeld d. w. Tatzmannsdorf.
Piombino d. w. Montione di Piombino.
Piperinae, Thermae, d. w. Pfäffers.
Pisa auch San Giuliano.
Pischtan, Pischtjan d. w. Pystjan.
Piscina s Trillo.
Pitres d. w. Portugos ó Pitres.
Pittville s. Cheltenham.
Pizzifalcone s. Neapel.
Place, Source dela, s. Bourbonne-les-Bains.
Plage s. Bourboule.
Plan d. w. Bois-Plan.
Platane s. Bagnères-de-Bigorre.
Plaue d. w Arnstadt.
Plinіusquelle s. Tongern.
Plochsquelle s. Schlangenbad.
Pockenbrunnlein s. Burtscheid.
Podborje d. w. Daruvar.
Podere del Bagno d. w. Pelago.
Podolsk d. w. Kamenietz-Podolsk.
Pömbsen d. w. Hermannsborn.
Pösteny, Pöstyen, d. w. Pystjan.
Pötschnig auch Pötsching u. Petsengéd.
Poggio-bonsi auch Talciona.

Poggio-Pinci s. Montalceto.
Pokolsár s. Kovaszna.
Pojan auch Pollyan.
Pola d. w. Pietrapola.
Polard s. Barèges.
Polluxquelle s. Schmecks.
Pollyan d. w. Pojan.
Pompe s. Alban.
Pongyelok auch Pongylak.
Pont s. Champagne, Montferrand.
Ponte a Romito d. w. Laterina.
Ponte Seraglio d. w. Lucca, bagno caldo.
Ponticello s. Sarteano.
Porcetum d. w. Burtscheid.
Poros d. w. Kalauria.
Portubus d. w. Portugos ó Pitres.
Portugos ó Pitres auch Portubus.
potrida s. Fuente potrida.
Pougues-Rouillée dass. w. Chateau-Gontier.
Pouhon de Geromont s. Malmedi.
Pouhon de Pierre-le-Grand s. Spaa.
Pouhon des Isles s. Malmedi.
Pozay d. w. Roche-Pozay.
Pozo d. w. Hervideros de Villar del Pozo.
Pozo del Escolapio s. Barrameda.
Pozo de la vinda s. Barrameda.
Pozzetto s. Casciana, Pisa, Sprofondo.
Pozillo s. Castellamare.
Praeblau d. w. Preblau.
Praesidentenquelle s. Slanika.
Prato di Crovole s. Recoaro.
Pré-de-Voëte d. w. Bellerive.
Pré, Grand-, s. Bagnères-de-Bigorre.
Pré-Salé s. Vichy.
Preblau auch Praeblau.
Precieuse s. Vals (Frankreich).
Prenzlau auch Prenzlow.
Prieur s. Bagnères-de-Bigorre.
Princesa s. Trillo.
Principale s. Alban, Royat-Src. grande, Uriage.
Principalquelle s. Tusnád.
Principe s. Trillo.
Prinz Lüttich d. w. Burtscheid-Mühlenbendquelle.
Prochio, Bagno del, d. w. Pitigliano.
Promenade s. Bains-en-Vosges.
Prosperschacht s. Rippoldsau.
Providence s. Vernet.
Prowal bolschoi s. Piatigorsk.
Prugnes s Camarès.
Prutzerbad s. auch Ladis u. Obladis.
Puchstein d. w. Gieshübl-Puchstein.
Puda auch Esparaguera y Olesa.
Pujade s. Amélie-les-Bains.
Puisard s. Amand, Bourbonne-les-Bains.
Puits s. Motte.
Puits foré s. Vichy.
Pumpbrunnen d. w. Luhatschowitz-Badewasser.
Pump-Water, Saline-, s. Llandrindod-Wells.
purgative, Src., s. Vittel.
purgative, Src. verte, s. Montmirail.
Putchosquelle s. Braesa.
Puzzola s. Mont'amiata, Porretta.
Puzzola di Pienza d. w. Averno.
Puzzolente s. Acqui, Fontanino freddo und Livorno
Puzzolo, Olio, s. Boccheggiano.
Pyramide s. Ax, Chateauneuf.
Pyrawarth auch Pierawarth.
Pystjan auch Piestjan, Piestyan, Pischtan, Pischtyan, Pösteny, Pöstyen, Thermae Pesteniae, Teplitz.

## Q.

Quai s. Contrexéville.
Queissquelle s. Flinsberg.
Quicherat s. Auteuil.
Quirine d. w. Malmedi, Pouhon des Isles.
Quirinusquelle s. Aachen.
Quiterie s. Tarascon.

## R.

Racchitici, Bagnolino dei, d. w. Levana.
Raddusa d. w. Ragusa.
Radeberg d. w. Augustusbad.
Radein auch Radkersburg.
Radkersburg d. w. Radein.
Radna d. w. Rodna.
Ragatz, Ragaz, d. w. Pfäffers.
Ragozzi s. Kissingen.
Ragusa auch Raddusa.
Raillat s. Salies-de-Béarn.
Raillière s. Cauterets.
Raimondo s. Bagni a Morba.
Rainha d. w. Caldas da Rainha.
Raizenbad s. Ofen-Pest.
Rákóczy-Quelle s. Ofen-Pest.
Ramond s. Mont-Dore.
Raphaelquelle s. Rabka.
Raphys d. w. Aix-les-Bains-Simon.
Rasenquelle s. Niedernau.
Rauch-Eptingen d. w. Eptingen.
Ravanesco d. w. Acqui, Fontanino freddo.
Reale s. Porretta.
Real Sitio de la Isabella d. w. Sacedon.
Recknitzbrunnen s. Sülz.
Rede da Corvaceira d. w. Moledo da Corvaceira.
Regia s. Recoaro.
Regina s. Bagno di Miemo, Montecatini, Pisa.
Regio s. Montecatini.
Rehme d. w. Oeynhausen.
Reichenhall, Soole, d. w. Achselmannstein.
Reichhofsche Quelle s. Polzin.
Reina s. Trillo.
Reine s. Bagnères-de-Bigorre, Bagnères-de-Luchon, Bourbon-Lancy, Montferrand.
Reineriana s. Abano.
Reinette s. Forges.
Remy s. Galmier.
Rennes-les-Bains d w. Montferrand.
Reservoir s. Bagnères-de-Bigorre.
Reservoirquelle s. Langenschwalbach.
Restituta s. Ischia.
Rey s. Espinosa del Rey und Trillo.
Reyes d. w. Caldas de Reyes.
Ribár d. w. Szliács.
Richard s. Bagnères-de-Bigorre, Cransac.
Richardsquelle s. Königswart.
Riedquelle s. Arnstadt.
Rieumiset s. Canterets.
Rigny s. Mont-Dore.
Rigolette s. Vals (Frankreich).
Rimaud s. Sail-sous-Couzan.
Rinfresco s. Montecatini.
Rio, Acq. del, s. Chitignano.
Rio, Banho oleoso do-, d. w. Moledo da Corvaceira.
Rio Palazzo s. Brisighella.
Rio salso s. Castrocaro.
Rio sordo s. Dovadola.
Rio vecchio, Acq. marziale del-, s. Riolo.
Ripacci s. Mont'amiata.
Riposo s. Citta di Castello.
Rispenquelle s. Polzin.
Rita s. Ischia.
Rive d. w. La grande Rive.
Rivera d. w. Paterna della Rivera.
Rivière s. Montbrison.
Robbins Spring s. Leamington.
Robinet s. Ax.
Roc de Launes s. Bagnères-de-Bigorre.
Rocca s. Vinadio.
Roch s. Bagnères-de-Bigorre.
Rocher s. Alet, Châteauneuf, Clermont-Ferrand, Nectaire, Vichy.
Rock-Water s. Llandrindod-Wells.
Rodisforter Buchsäuerling d. w. Gieshübl-Puchstein, König-Otto-Quelle.
Rodisforter Wiesensäuerling d. w. Gieshübl-Puchstein, Elisabethqu.
Rodna auch Radna.
Rodna dahin auch Bor Volgi und Aranyos.
Röhrenbrunnen s. Schlangenbad.
Römerbad s. Tüffer; d. w. Wiesbaden-Kochbrunnen.
Römerquelle s. Baden-Wien, Ems, Gleichenberg, Niedernau, Rohitsch, Sulzbrunn.
Rössli s. Seewen.
Rogna s. Comano.
Rohatz, Rojatch, d. w. Rohitsch.

Rohitsch auch Sauerbrunn, Acq. di Cilli, Gabernigg, Kostreinitz, Heiligenkreuzbad, Rohatz, Rojatch, Rotisch.
Roi s. Enghien-les-Bains.
Roie, St. Mars-les-, d. w. Roye.
Rollmannsbrunnen s. Königsborn.
Romagnolo, Tettuccio, d. w. Bertinoro.
Romain, Bain, s. Bourbonne-les-Bains.
Romaine, Src., s. Montbrison.
Romains s. Plombières, Sail-les-Bains.
Romans Wells s. Inverleithen.
Romito, Ponte a-, s. Laterina.
rond, Puits-, s. Châteldon.
Rondinelli s. Chitignano.
Rosal, Fuente del, s. Beteta.
Rosalie s. Vichy.
Rose s. Bourbon-Lancy.
Rosenau auch Rosnau.
Rosenheim (Soole) d. w. Achselmannstein.
Rosenquelle s. Aachen, Langenschwalbach, Schmeckwitz.
Rosnau d. w. Rosenau.
rossa, Acq., s. Galleraje, Lucca.
rossa-ferruginosa, Acq. s. Castellamare.
Rossbach d. w. Niederrossbach.
Rothenbach-Bad d. w. Nagold.
Rother Teich s. Salzburg.
Rotisch s. Rohitsch.
Rotnitschanka-Quelle s. Druskeniki.
Rotonde d. w. Bourboule-Sedaiges, s. auch Châteauneuf, Christau.
Rotondo, Monte, s. Monte Rotondo, Pelaghe di Monte Rotondo.
Rottmünster, Rottweil d. w. Wilhelmshall.
rouge, Fontaine, s. Pont-à-Mousson, Tarascon.
rouge, Src. petite-, s. Nectaire.
Rouillée, Pougues-, d. w. Château-Gontier.
Royal-old-wells s. Cheltenham.
Royal-Pomp s. Leamington.
royale, Source, s. Forges.
Roye auch St. Mars-les-Roie.
Rudolfsquelle s. Marienbad, Sangerberg, Wilhelmsbad (Schlesien).
Rudolfsquelle, Hegrat's-, s. Püllna.
Rütihubelbad auch Schüpbach siehe Wikartswyl.
Ruibanys s. Vernet.
Rupe s. Dovadola.
Russa d. w. Staraja Russa.
Russische Krone s. Karlsbad.

## S.

Sabanewquelle s. Piatigorsk.
Sacalm d. w. Hilario Sacalm.
Sacedon auch Real Sitio de la Isabella.
Säuerling s. Kaerlich, Kirchberg, Königswart, Krondorf, Meinberg, Oberbrambach, Pyrmont, Rapolano, Szombatfalva, Teplitz-Trenchin.
Säuerling, alkalischer, s. Nauheim.
Säuerling, Brunnerscher s. Rohitsch.
Säuerling, Dorotheen-, s. Karlsbad.
Säuerling, Rodisforter, d. w. Gieshübl-Puchstein, König-Otto-Quelle.
Sagwera d. w. Zagwera.
Said-Effendi s. Lidja-Tschesme.
Saidschütz auch Zagacice.
Sail-lès-Château-Morand d. w. Sailles-Bains.
Saint-Cyr s. Châteauneuf.
Sainte-Croix s. Provins.
Salado s. Lanjaron.
Salée s. Vittel.
Salies, Source, s. Bagnères-de-Bigorre.
salina, Acq., s. Riolo.
Salinensoole s. Colberg.
Saline-Pump-Water s. Llandrindod-Wells.
Salinische Quelle s. Salies.
Salmade d. w. Bussang, S. d'En bas.
salso, Rio, s. Castrocaro.
Salto delle Pecore s. Vittoria.
Salud s. Lanjaron, Zaragoza.
Salut s. Bagnères-de-Bigorres.
Salvadore s. Mont'amiata.
Salvatorquellen s. Lipócz.
Salza d. w. Langensalza.
Salzbr.(qu.) s. Augustusbad, Brammstädt, Braubach, Cheltenham, Elster, Ems, Franzensbad, Freiersbach, Godelheim, Kösen, Kronthal, (Apollinisbr.), Leamington, Löbau, Meinberg, Nauheim, Paterno, Petersthal, Pyrmont, Ragusa, Suhl, Wildungen, (Helenenquelle).
Salzsäure-Bach s. Sungi Paët.
Salzschlirf, Bitterwasser, s. Grosslüder.
Salzwasser s. Passugg, Tarasp-Schuls.
Sammelbassin s. Essentuki.
Sandbadquelle s. Teplitz-Schönau.
Sandquelle s. Teplitz-Schönau.
Sangerberg auch Elisabethbad.
santa, Acq, s. Buyhuto, Chianciano, Filippo, Rom, Termini (Trinkqu.).
santa, Fuen, s. Buyeres de Nava, Fuen-santa.
Santé s. Bagnères-de-Bigorre.
Sardon s. Châtelguyon.
Sarrasins s. Sermaize.
Sarrieu s. Siradan.
Sassalqu. s. Wilhelmsbad (Schweiz).
Sassi s. Castrocaro.
Satzer Schwefelwasser s. Driburg.
Sauerhofquelle s. Baden-Wien.
Sauerbrunnen s. Bilin, Deutsch-Kreuz. Echzell, Georgenbad, Grundhof, Harzburg, Hermannsborn, Kalsdorf, Niederrossbach, Obladis, Poschitz, Radein, Rohitsch, Wildungen, (Georg-Victor-Quelle).
Sauerbrunnen, Harzer, s. Grauhof.
Sauerbrunnen, Hofer, s. Gleichenberg-Johannisq.
Sauerwasser s. Freiersbach, Lienzmühl, Passugg, Steinfurt, Tarasp-Schuls.
Saulce s. Coëze.
Saule s. Barbazan.
Sauvenière s. Spaa.
Sauveur s. Vernet.
Sauveur, Petit St.-, s. Cauterets.
Savoie, Aix-en-, d. w. Aix-les-Bains.
Savonneuse siehe Bains-en-Vosges, Luxeuil, Plombières.
Saxe, La, d. w. Courmayeur.
Saxon auch Sion.
Scala s. Bagni a Morba.
Schachtbrunnen s. Schlangenbad.
Schaumburg s. Anhalt-Schaumburg.
Scheideck s. Rigi-Scheideck.
Schenk's Quelle s. Ruhla.
Schieder s. Meinberg.
Schiersäuerling s. Königswart.
Schihulzkiquelle s. Grau.
Schilfquelle s. Wipfeld.
Schillingsküste d. w. Schillingsfürst.
Schimberg auch Schinberg.
Schinznach auch Habsburger Bad.
Schlammbad s. Daruvar, Topusko.
Schlangenbadquelle s. Soden, Teplitz-Schönau.
Schlangenquelle s. Abas-Tuman.
Schlossbrunnen s. Karlsbad.
Schmardau auch Schmordow.
Schmecks auch Tatra-Füred.
Schmelzhausquelle s. Kohlgrub.
Schmordow d. w. Schmardau.
Schneidesäuerling s. Königswart.
Schnittweyerbad d. w. Steffisburg.
Schönbornsprudel s. Kissingen.
Schüpbach d. w. Wikartswyl.
Schüpfheim d. w. Badschachen.
Schützenhofquelle s. Wiesbaden.
Schuliguli d. w. Suliguli.
Schulmeisterquelle s. Skleno.
Schuls d. w. Tarasp-Schuls.
Schultheissenquelle s. Huttwyl.
Schuols d. w. Tarasp-Schuls.
Schwache Quelle s. Friedrichshall.
Schwäbisch Hall d. w. Hall in Württemberg.
Schwaighofquelle s. Kreuth.
Schwalbach s. Langenschwalbach.
Schwalheim a. d. Wetter d. w. Schwalheim bei Nauheim.
Schwan d. w. Wiesbaden-Kochbr.
Schwarzbrünnele s. Gurnigel.
Schwarze Quelle d. w. Mehadia.
Schwarzer Bock d. w. Wiesbaden-Kochbrunnen.

Schwarzseebad auch Bains du lac d'Omène und Bains du lac noir.
Schwefelnatroine s. Rippoldsau.
Schwefelbrunnen(-quelle, -wasser) s. Agueda, Aix-les-Bains, Baden-Wien, Berka, Bobotsch, Bocklet, Braesa, Brammstädt, Brusznó, Butterby, Cheltenham, Doberan, Driburg, Freienwalde, Freiersbach, Gisland, Graena, Günthersbad, Harkányi, Harrowgate (Montpellier), Hopfreben, Hradiszkó, Ischl, Kemmern, Kirchheim, Ladis, Langensalza, Leamington, Liebau, Llandrindod-Wells, Lostorf, Meinberg, Muskau, Nammen, Northeim, Offenstein, Parad, Ponts-de-Martel, Roigheim, Rothenburg, Rotzloch, Salies, Salzschlirf, Sandefjord, Schmeckwitz, Schinznach, Schwarzseebad, Seon, Sibitschudi Suz, Soden, Szombat-falva, Tarasp-Schuls, Tennstädt, Teplitz-Schönau, Thera, Ullersdorf, Vlotho, Weilbach, Wipfeld.
Schwefelsäuerling, weisser, s. Parad.
Schwefeltherme s. Caldas de Bohi, Rapolano.
Schweflige Quelle s. Piatigorsk.
Schwerdtbad d. w. Burtscheid—Mühlenbendquelle.
Schwesternborn s. Rigi-Kaltbad.
Schwesterquelle s. Bibra.
Schwindeck d. w. Annabrunnen.
Scotch-Cheltenham d. w. Moffat.
Sebes s. Alsó-Sebes.
Seckenbad d. w. Stachelberg.
Sedaiges s. Bourboule
Sedlice d. w. Sedlitz.
Sedlitz auch Seidlitz und Sedlice.
Seebruch auch Valldorf.
Seelowitz d. w. Galthof.
Seeon d. w. Seon.
Seewasser s. Edificio del Vetriolo.
Segensborn s. Rastenberg.
Seggenbad d. w. Stachelberg.
Seidlitz d. w. Sedlitz.
Selkebrunnen s. Alexisbad.
Selva Perugina d. w. Madonna a Papiano.
Selters d. w. Niederselters, s. auch Neuselters, Oberselters, Grosskarben, Okarben.
Selinenbrunnen s. Sternberg.
Selzerbrunnen, Neuer, s. Neuselters.
Selzerwasser s. Okarben.
Serapide s. Pozzuoli.
Seraglio, Ponte, s. Lucca.
Serdopol auch Serdawala.
Seridan d. w. Siradan.
Serravalle (bis 1866) d. w. Vittorio.
Sexte s. Aix-en-Provence.
Sextiae, Aquae, s. Aix-en-Provence.
Sgrottato s. Boccheggiano.
Sichersreuther Wasser s. Alexand.-Bad.
Sidorquelle s. Krynica.
Sidra d. w. Kalauria.
Siegfriedbrunnen s. Obermendig.
Sierra Alhamilla d. w. Almeria.
Simon, St., s. Aix-les-Bains.
Simonsquelle s. Szczawnicza.
Sinaquelle s. Teplitz-Trenchin.
sinistra s. Pejo, Val Sinistra, Valli di Diavolo.
Sinksoole s. Hall in Württemberg.
Sinnberger Quelle s. Brückenau.
Sins d. w. Val Sinistra.
Sion d. w. Saxon.
Sironabad s. Niersteiu.
Sitio de la Isabella, Real-, d. w. Sacedon.
Skleno auch Szkleno u. Glashütten.
Sliatsch d. w. Szliács.
Slotwinyer Quelle s. Krynica
Sodaquelle s. Augustusbad.
Sodbrunnen s. Blumenstein.
sofre, Font d'al s. Vinça.
solfurea s. Castrocaro, Castellamare, Mont'amiata, Neapel.
solfurosa s. Riolo.
Solis, Aquae, s. Bath.
Sonnenbrunnen s. Balgach, Salzbrunn.
Soolbrunnen s. Soden.
Sooden s. auch Soden und Sodenthal.
Soolbad s. Benzingerode, Harzburg, Lüneburg.
Soolbrunnen s. Heldrungen.
Sooldorfer Soole d. w. Nenndorf, stärkere Soole s. auch Sooldorf.
Soole s. Achselmannstein, Arnstadt, Artern, Aussee, Bex, Colberg, Elmen, Frankenhausen, Gmunden (Hallstädter Soole), Hall (Oberösterr.), Hall (Tyrol), Hall (Württemberg), Halle (Wittekind), Jeddes, Heinrichshall, Jaxtfeld, Ischl, Kirchberger Soole (d. w. Achselmannstein), s. Liverpool, Nenndorf, Oeynhausen, Oldesloë, Pyrmont, Rheinfelden, Rodenberg, Rosenheimer Soole, (d. w. Achselmannstein) s. Rothenfelde, Salzungen, Schweizerhalle, Sooldorf, Stotternheim, Sulz a. Neckar, Wimpfen.
Soolen-Trinkquelle s. Offenau.
Soolquelle s. Dürkheim, Egestorffshall, Melle, Schmalkalden, Werne, Wisselheim.
Soolsprudel s. Homburg v. d. Höhe, Kissingen, Soden.
Soolwasser s. Karlshafen.
Sophienbad d. w. Annaberg.
Sophienbrunnen s. Korytnica.
Sophienq. s. Neudorf b. Weseritz, Pausa, Petersthal, Salzuflen, Truskawice.
Sopinet s. Châtelguyon.
Sordo, Rio, s. Dovadola.
Sorède s. Boulou.
Sorgente d. w. Quelle.
Sóskút d. w. Sulz in Ungarn.
Sottana s. Orezza.
Soultz-les-Bains d. w. Sulzbad b. Zabern.
Soultzmatt d. w. Sultzmatt.
Soultz-sous-Fôrets d. w. Sulz u. Wald.
Sourouilles s. Bagnères de Luchon.
South-Wells s. Scarborough.
Spa d. w. Spaa, s. auch Harrowgate (Anm.), Hartfell, Marimont.
Spassky-Quelle s. Simenowskoje.
Spazieranlage s. Skleno.
Speranza s. Montecatini.
Spiegel s. Szliács.
Spiegelbad s. Topusko, Wiesbaden.
Spiegelquelle s. Lipócz.
Spiez d. w. Faulenseebad.
Springquelle s. Rank-Herlein.
Sprudel s. Atya, Bartfa, Berg, Brüx, Franzensbad, Johannisbad, Karlsbad, Luhatschowitz, Badewasser (Anmerk.), Nauheim, Neuenahr.
Sprudel, Friedrich-Wilhelms-, siehe Nauheim.
Staadhofquelle s. Baden-Aargau.
Stabia d. w. Castellamare di Stabia.
Stachelberg d. w. Seggenbad, Seckenbad, Braunwald.
Stadt Anspach s. Wiesbaden.
Stadtbad s. Teplitz-Schönau.
Stadtbrunnen s. Salzungen, und Wildungen, Georg-Victor-Qu.
Städtische Quelle s. Driburg.
Stahlbrunnen(quelle) s. Augustusbad, Berka, Bocklet, Brückenau, Brammstädt, Doberan, Dorna-Watra, Flinsberg, Franzensbad, Freiersbach, Godelheim, Godesberg, Goldberg, Harrowgate, Hermannsborn, Homburg v. d. Höhe, Kellberg, Kronthal, Langenschwalbach, Liebwerda, Lobenstein, Niedernau, Neudorf b. Petschau, Petersthal, Pyrmont (Hauptquelle), Roisdorf, Rothenburg, Schandau, Thera, Wassenach, Weinheim, Wildungen.
Stammbrunnen s. Elöpatak.
Starbeck s. Harrowgate.
Statiellae, Aquae, d. w. Acqui.
Steinbadquelle s. Teplitz-Schönau.
Steinernes Haus s Ems.
Stephanienquelle s. Kroudorf.
Stephansbad s. Georgen.
Stephansquelle s. Karlsbad, Ofen-Pest, Szczawnicza, Teplitz-Schönau.
Sternquelle s. Meinberg, Seewen.
Stinkergraben s. Kreuth.
Stockhausen s. Günthersbad.
Stockwasser s. Gurnigel.

Stollenbrunnen s. Salzig.
Stollenquelle s. Augustusbad, Baden-Baden.
Storkhausen d. w. Günthersbad
Strada, Acq. della, s. Chianciano.
Straden d.w. Gleichenberg, Johannisqu.
Strassenbrunnen s. Karlsbrunn.
Strassenquelle s. Skleno.
Strigoniensis, Aqua, s. Gran.
Strömbergs Quelle s. Westerbrunn.
Stuben d. w. Stubnya.
Stubitza auch Sztubicza.
Stubnya auch Stuben u. Haj-Stubnya.
Stufe s. Pisciarelli.
Stuttgarter neues Mineralbad d. w. Berg, Neue Quelle I.
Su, Ekihi-, s. Monastir.
Sublantina s. Fuente sublantina.
Sud, Src. du, s. Luxeuil.
Sudatae, Aquae, d. w. Bath.
Sudetta s. Abano.
sulfurea. Acq., s. Siena.
sulfureuse, Source, s. Aix-les-Bains. Cambo, Montmirail, Sail-les-Bains.
Suliguli auch Schuliguli.
Sulphurous-Water s. Butterby, Llandrindod-Wells.
Sumas aguas d. w. Humera.
Suotsass-Quelle s. Tarasp-Schuls.
Sureau s. Barbazan.
Sulz (Ungarn) auch Sóskút.
Sulz, Heilbad-, s. Peissenburg.
Sulz, Obere, s. Cannstatt.
Sulz u. Wald auch Soultz-sous-Fôrets
Sulzbad b. Zabern auch Soultz-les-Bains.
Sulzbrunnen auch Kempten.
Sulzerrainquelle s. Cannstatt.
Suz d. w. Sibitschudi-Suz.
Szalatnya d. w. Szlatina.
Szechényi-Quelle s. Ofen-Pest.
Szent-Gyorgy s. Rodna.
Szinye-Lipócz d. w. Lipócz.
Szkleno d. w. Skleno.
Szlatina auch Szalatnya.
Szliács auch Sliatsch, Ribár u. Hajnik.
Sztubicza d. w. Stubitza.
Szuha d. w. Ratko-Szuha.

## T.

Tabor, Mons, d. w. Montabaur.
Talciona d. w. Poggio-bonsi.
Tambour s. Barèges.
Tambucan-See s Piatigorsk.
Tambucan-See-Salz, künstliches, s. S. 356 Anmerk.
Tambucan-See-Salz, natürliches, s. S. 153 Anmerk.
Tamerigi s. Montecatini.
Tarasp-Schuls auch Nairs u. Vulpera.
Tarbellicae, Aquae Augustae-, d.w. Dax.
Tarcza d. w. Tatzmannsdorf.
Tatra-Fuered d. w. Schmecks.
Tatzmannsdorf auch Tarcza und Pinkafeld.
Taurine s. Civitavecchia.
Tech, Bains-sur-, d.w. Amélie-les-Bains.
Teich s. Ax.
Teich, Rother, s. Salzburg.
Teja, Tejilla, Tejuela s. Graena.
Teinach d. w. Deinach.
Telgard auch Thiergarten.
Tempelbrunnen s. Rohitsch, Salzschlirf, Steben.
Temple s. Luxeuil.
Temperé s. Plombières.
Tenuta d.w. Fogna Tenuta del Cotone.
Teplice d. w. Teplitz.
Tepliczka-Rajeczke d. w. Teplitz-Trenchin.
Teplitz auch Teplice, Tepliczka, Töplitz und Toplika.
Teplitz s. auch Pystjan und Krapina.
Teplitz-Schönau, Männerbad, d. w. Urquelle.
Teplitz-Trenchin auch Trencsén-Teplitz, Trentschin und Tepliczka-Rajeczke.
Teplitz-Warasdin auch Varasdin, Kroatisch-Töplitz, Jazygenbad, Thermae Jassae vel Constantianae, Toplica.
Teresa s. Trillo.
Termni s. Lesbos.
Testa s. Casciano.
Tettuccio s. Montecatini.
Tettuccio romágnolo s. Bertinoro.
Tewhit-Quelle s. Harrowgate.
Thal-Bade-Soole s. Artern.
Thalbrunnen s. Wildungen.
Thalweg, Aqueduc du, s. Plombières.
Théas s. Bagnères-de-Bigorre.
Theodorshalle d. w. Kreuznach.
Theophilquelle s. Passugg.
Theresienbad s. Meidling.
Theresienbrunnen s. Karlsbad.
Theresien-Mineralbad d.w. Greifenberg.
Thermae Constantianae d. w. Teplitz, Warasdin.
Thermae fabariae d. w. Pfäffers.
Thermae ferinae d. w. Wildbäder.
Thermae Jasorvenses d. w. Daruvar.
Thermae Jassae d.w. Teplitz-Warasdin.
Thermae Lixovienses d. w. Luchon.
Thermae Pesteniae d. w. Pystjan.
Thermae piperiuae d. w. Pfäffers.
thermale chaude, Src., siehe Bourbon-L'Archambault.
Thermalsoole s. Oeynhausen.
Therme d. w. Pisa, acq. calda.
Thermes de Brida d. w. Perrière.
Thermes romains s. Amélie-les-Bains.
Thermopolis d. w. Baden-Aargau.
Thiergarten d. w. Telgard.
Thopusko d. w. Topusko.
Thorsökil-Bad s. Fredrikstad.
Thusis d. w. Tusis.
Tiberium d. w. Tüffer
Tiburtinum, Tifernum-, d. w. Citta di Castello
Tiefbrunnen s. Augustusbad.
Tifernum Tiburtinum d. w. Citta di Castello.
Tillerborn d. w. Tönnisstein.
Tinto d. w. Rio tinto.
Tintorini s. Montecatini.
Tobel auch Dobelbad, Dobbelbad und Dogelbad.
Toja grande d. w. Loujo.
Tökely s. Salzburg.
Tölz d. w. Krankenheil.
Tongern auch Tongres.
Tönnisstein auch Antoniusstein, Dingenstein, Dönningstein, Dünstein, Halborn, Heilbrunn, Helpert, Tillerborn und Tönesstein.
Tonnelet s. Spaa.
Töplitz s. Teplitz, auch Krapina-Töplitz.
Töplitz-Tüffer d. w. Tüffer.
Toplica, Toplika s. Teplitz, Teplitz-Warasdin.
Topusko auch Thopusko.
Tornesiquelle s. Steben.
Toro, Fuente del, d. w. Molar.
Torre dell'Annunziate auch Nunziante.
Torrens s. Troistorrens.
Torrent s. Gervais.
Torrent Mercador s. Vernet.
Torres d. w. Lucaina de las Torres.
Torretta s. Montecatini, Viterbo.
Tortaigne s. Ruillé.
Toth Orszog d. w. Daruvar.
Trampelsquelle s. Pyrmont.
Traubenwirthshaus s. Oppenau.
Traunstein (Soole) d. w. Achselmannstein.
Trastulliua s. Lucca.
Tre Fiume d. w. Madonna di Tre Fiume.
Trencsén-Teplitz d.w. Teplitz-Trenchin.
Trentschin d. w. Teplitz-Trenchin.
Trescore auch Trescore-Balneario.
Trillo auch Baños de Carlo III.
Trinkbrunnen(-quelle) s. Alt-Haida, Antogast, Balf, Borszék (Principalbrunnen), Brückenau, Burtscheidt (Victoriaquelle), Cudowa, Driburg, Elmen, Freienwalde, Fideris, Fiestel, Greifenberg, Griesbach, Godelheim, Godesberg, Hambach, Hammam-Gorbos, Heustrich, Hofgeismar, Königswart, Kronthal, Leissigen, Levico, Liebwerda, (Christianbr.), Meinberg, Mergentheim, Michele delle Formichi, Monestier de Briançon, Muskau,

Neundorf, Neumarkt, Oeynhausen, Ofen-Pest (Kaiserbad u. Elisabeth-Salzbad, Bray's Quelle), Offenau, Pyrmont, Rehburg, Roisdorf, Ruhla, Salzuflen, Salzungen, Schimberg, Schwollen, Serneus, Stubnya, Sulz (Ungarn), Tatenhausen, Teplitz-Schönau, Termini, Tönnisstein, Tusnád, Wildbad, Wildungen (Georg-Victorquelle).
Trinksoole siehe Halle (Wittekind), Rothenfelde.
Trois Césars s. Aulus.
Trollière s. Pardoux.
Tromba s. Porretta.
Trombone s. Agnese.
Tschesme d. w. Lidja-Tschesme.
Tüffer auch Tyffer, Töplitz-Tüffer, Tiberium.
Tuman d. w. Abas-Tuman.
Tusis auch Thusis.
Tuy s. Caldas de Tuy.
Tyffer d. w. Tüffer.
Tyhanenses, Acidulae, d. w. Fuered.

**U.**

Udvarhely s. Székely-Udvarhely.
Uj-Kut s. Elöpatak.
Uj-Lobogo-Bad s. Borszék.
Uj-Saros-Bad s. Borszék.
Uj-Tusnád d. w. Tusnad.
Ulrichsquelle s. Val Sinistra.
Ulricusquelle s. Passugg.
Ulrikeuquelle s. Reinerz.
Ultener Thal d. w. Mitterbad.
Umbra d. w. Nocera-Umbra.
Unbedeckte Quelle s. Vinsbeck.
Ungemachquelle s. Baden-Baden.
Ungenannte Quelle s. Steben.
Unterbad s. Appenzell.
Unterbrambach s. Oberbrambach.
Untergabernigg s. Rohitsch.
Unter-Keked d. w. Alsó-Keked.
Untermais d. w. Meran.
Untermeidling d. w. Meidling.
Unter-Micsinye d. w. Alsó-Micsinye.
Unter-Sebes d. w. Alsó-Sebes.
Unter-Vatza d. w. Alsó-Vatza.
Urfé s. Sail-les-Bains.
Urgacija, Agua de, d. w. Zaldivar.
Urquelle siehe Ronneburg, Teplitz-Schönau, Teplitz-Trenchin.
Urspruugsquelle siehe Baden-Baden, Baden-Wien.
Ursuluy, Vale-, s. Rodna.
Ursusquelle s. Tarasp-Schuls.

**V.**

Vache s. Bains-en-Vosges.
Vacqueiras d. w. Montmirail.
Vajnafalvaquelle s. Kovaszna.
Vaisse s. Vichy.
Valaspra d. w. Caprifico di Valaspra.
Valdieri auch Vaudier.
Valeriaquelle s. Szczawnicza.
Vale-Ursuluy s. Rodna.
Valldorf d. w. Seebruch.
Vallis St. Mariae d. w. Mergentheim.
Vals auch Valserbad und St. Peter (Schweiz).
Valserbad d. w. Vals (Schweiz).
Val Siuistra auch Sins.
Varasdin d. w. Teplitz-Warasdin
Vargara d. w. Agueda.
Vasca grande s. Acqui.
Vatza d. w. Alsó-Vatza.
Vaudier d. w. Valdieri.
Vauquelin s. Plombières
Vecchio, Acq. marziale del Rio-, d. w. Riolo.
Vedras d. w. Torres Vedras.
Vellacher Bad d. w. Fellathal
Venele auch Venelle und Acqua della Venelle presso Massa maritima.
Venelle presso Massa maritima d. w. Venele.
Verduzan d. w. Castéra-Verduzan.
Verenahofquelle s. Baden-Aargau.
Vergine, Acq. della, d. w. Abano — Monte-Ortone.
Vérité s. Amand.
Vernière s. Châtelguyon.
Versailles s. Bagnères-de-Bigorre.
verte purgative s. Montmirail.
Vesuviana s. Torre dell' Annunziata.
Vetriolo s. Levico, Badewasser, und Edificio del Vetriolo.
Vichy auch Cusset, Hauterive, Vaisse und St. Jorre.
Victoire s. Courmayeur, Vals (Frankr.).
Victor s. Chamalières.
Victor s. Royat.
Victor, Georg-, -Quelle, s. Wildungen.
Victoriaquelle siehe Burtscheid, Ems, Ofen-Pest, Neuenahr, Warmbrunn.
Victorquelle s. Königswart.
Vier Jahreszeiten s. Wiesbaden.
Viestel d. w. Fiestel.
Viesgo d. w. Fuente viesgo.
Vigan d. w. Cauvalat-lès-le-Vigan.
Vigiliana s. Recoaro.
Vignale d. w. Fontana dell' Arò.
Vignoni d. w. Avignone.
Viguerie s. Ax.
Vihnye auch Vichnye und Eisenbach.
Villa, Bagno alla, s. Lucca.
Villa delle Caselle s. Arezza.
Villa o Corsena d.w. Lucca, bagno caldo.
Villar del Pozo d. w. Hervideros de Villar del Pozo.
Villino s. Montecatini.
Vincentiquelle s. Luhatschowitz.
Vincenzquelle s. Sangerberg.
Vinda, Pozo de la, s. Barrameda.
Virgiliusbrunnen s. Dürkheim.
Visbium d. w. Wiesbaden.
Viterbo auch Vetulonia.
Vitriolata s. Valdieri.
Vitriolquellen s. Parad, Ronneby.
Vitriolwasser s. Erdöbenye.
Vittoria d. w. Vittoria al Salto delle Pecore.
Vittorio auch Serravalle und Ceneda (bis 1866).
Vivo s. Mont'amiata.
Vöröstó s. Salzburg.
Vöslau-Gainfarn d. w. Vöslau.
Voëte, Pré de, d. w. Bellerive.
Volksbad s. Krapina-Töplitz.
Volterra auch Le Moje.
Vosou's Marienbrunnen s. Rohitsch.
Vulpera d. w. Tarasp-Schuls.

**W.**

Waescherquelle s. Ofen-Pest.
Waldbrunnen(-quelle) siehe Borszék, Kaerlich, Kobersdorf, Langenbrücken, Marienbad.
Wappenquelle s. Ems.
Wardein d. w. Grosswardein.
Warmbad d. w. Wolkenstein.
Warmbrunn auch Kirchberger Bad s. Soden.
Warmquelle d. w. Ofen-Pest, Margarethen-Inselbad.
Waroe, Kedong-, s. Surabaya.
Warnnger Brunnen s. Brückenau.
Warwaziewquelle s. Piatigorsk.
Wassach, Wassacher Berg, d. w. Jordan-Bad.
Wasserburg d. w. Achaz.
Watoe, Genock-, s. Surabaya.
Watra s. Dorna-Watra.
Watroz s. Spaa.
Weiblein s. Cannstatt.
Weinbrunnen s. Langenschwalbach.
Wells, Royal old-, s. Cheltenham.
Weissenburg auch Buntschibad.
Weissigsche Quelle s. Polzin.
Wengibad auch Aeugsterbad.
Wenzelsquelle s. Rippoldsau.
Wernazer Quelle s. Brückenau.
Werrabad d. w. Leuk.
Westliche Quelle siehe Franzensbad — Langenbruck.
Wiesbaden auch Aquae Mattiacae u. Visbium.
Wiesbaden, Adlerquelle, auch Goldener Brunnen, Krone und Bär.
Wiesbaden, Kochbrunnen, auch Engel, Englischer Hof, Europäischer Hof, Hospital, Römerbad, Schwan, Schwarzer Bock.
Wiesbaden-Spiegelquelle auch Nassauer Hof.

Wiesbaden, Stadt Anspach, auch Wörners Quelle.
Wiesenbad d. w. Annaberg.
Wiesenbrunnen(-quelle) s. Cannstatt, Deinach, Dürkheim, Eilsen, Franzensbad,Gieshübl-Puchstein(Franz-Josephs-Quelle), Landeck, Lobenstein, Reinerz, Salzbrunn, Schlangenbad, Soden, Steben, Teplitz-Schönau, Topusko, Wildungen.
Wiesensäuerling (Rodisfort) d. w. Gieshübl-Puchstein (Elisabethqu.), Marienbad.
Wihquelle s. Tarasp-Schuls.
Wikartswyl auch Rütihubelbad und Schüpbach.
Wildbad auch Thermae ferinae s. Adelholzen, Gastein, Giengen, Hall in Württemberg, Hassfurt, Kreuth.
Wildbad, Schwefelqu., s. Rothenburg.
Wildbad St. Georgen s. Alt-Oetting.
Wilhelminenquelle s. Skleno.
Wilhelmsbad s. Hanau. Schwarzbach.
Wilhelmsbrunnen(-quelle) s. Cannstatt, Ems, Gandersheim, Karlsbrunn, Kronthal (seit 1877 Apollinisqu.), Liebwerda, Soden.
Wilhelmsbrunnen, Friedrich-, s. Polzin.
Wilhelms-Glücksbrunn s. Kreuzberg.
Wilhelmshall auch Rottweil u. Rottmünster.
Wilhelmsheilanstalt s. Wiesbaden.
Wilhelmsquelle, Kaiser-, s. Driburg.
Wilhelms-Sprudel, Friedrich-, siehe Nauheim.
Wilhelmsstift s. Tübingen.
Wildungen, Badequelle, auch Wiesenquelle und Judenbrunnen.
Wildungen, Georg-Victor-Quelle, auch Stadtbr., Trinkbr., Sauerbr.
Wildungen, Helenenqu., auch Salzbr.
Wildungen, Stahlbr., auch Brückenbr.
Wimpfen auch Ludwigshall und Mathildenbad.
Windischgrätzbrunnen s. Rohitsch.
Winefred's Brunnen s. Holywell.
Wises Spring s. Leamington.
Wittekind s. Halle.
Woda, Cservena-, s. Altsohl.
Wörner's Quelle d. w. Wiesbaden, Stadt Anspach.
Wolfs d. w. Balf.
Wolfsbad d. w. Balf.
Wolkenstein auch Warmbad.
Worms d. w. Bormio.
Woronin-Quelle s. Simenowskoje.
Wunitz s. Grosswunitz.
Wy-Quelle s. Tarasp-Schuls.
Wyl s. Oberwyl und Niederwyl.

## Y.

Yeux siehe Bagnères-de-Bigorre, Plombières.
Yorre s. Vichy.
Yverdon d. w. Iferten.

## Z.

Zagacice d. w. Saidschütz.
Zaisenhausen auch Zaysenhausen.
Zaldivar auch Zaldua.
Zaldua s. Zaldivar.
Zano, Mulino di, s. Brisighella.
Zdyniakquelle s. Krynica.
Zaysenhausen s. Zaisenhausen.
Zehrbrunnen s. Münsterberg.
Zellenbergsoole s. Collberg.
Zeller-Bad s. Liebenzell.
Ziechozinek d. w. Ciechocinek.
Zipserbad s. Skleno.
Zollersche Quelle s. Cannstatt.
Zólyom d. w. Altsohl.
Zujar d. w. Baza.

# HEILQUELLEN-ANALYSEN

FÜR

# NORMALE VERHÄLTNISSE UND ZUR MINERALWASSERFABRIKATION

BERECHNET

AUF ZEHNTAUSEND THEILE.

---

| Ort | | Aachen, Rheinpreussen. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Cornelinsq. | | Eisenq. a. d. Draitschstr. a | | Kaiserq. | | Leuchtenrader Q. a | |
| Analytiker | | Liebig 1851. | | Monheim 1829. | | Liebig-Monheim 1851. | | Monheim 1829. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.0048 | 0.0048 | — | — | 0.005 | 0.005 | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.036 | 0.036 | — | — | 0.036 | 0.036 | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | 0.0544 | 0.0544 | — | — | 0.136 | 0.136 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 1.340 | — | — | — | 1.306 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 24.605 | 21.664 | 1.334 | — | 26 116 | 23.240 | 0.542 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.033 | 0.033 | — | — | 0.033 | 0.033 | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.281 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.461 | — | 1.265 | — | 1.752 | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.0022 | — | — | — | 0.0022 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.338 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.437 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.566 | — | — | — | 1.527 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 2.865 | 4.071 | 2.103 | — | 2.834 | 3.108 | 0.320 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.998 | — | 0.725 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.0024 | — | — | — | 0.0025 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.079 | — | 0.988 | — | 0.125 | — | 0.342 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 7.094 | 8.135 | 0.707 | 4.314 | 9.186 | 10.976 | 0.209 | 0.968 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.379 | — | 1.746 | 0.677 | 0.771 | — | 0.180 | 0.180 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.898 | — | 7.374 | — | 2.274 | — | 2.994 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.083 | — | 1.040 | — | 0.131 | — | 1.610 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.597 | — | 0.138 | — | 0.661 | — | 0.112 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.198 | — | 0.277 | — | 1.326 | — | 0.225 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 2.229 | — | — | — | 1.165 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.858 | — | 3.697 | — | 0.944 | — | 2.270 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.051 |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.927 | 0.927 | — | — | 0.769 | 0.769 | — | — |
| | | 40.1446 | 40.1444 | 14.442 | 14.445 | 44.4815 | 44.4832 | 5.967 | 5.976b |
| | | 45.4 ° | L. Hg. | 13.75 ° | S. | 55 ° C. | Brsch. 1880 | 11 ° | S. |

a. werden laut brieflicher Mittheilung des Herrn Dr. Lersch nicht mehr gebraucht.

b. ab Wasserstoff 0.009.

| | Aachen, Rheinpreussen. | | | | Aarzihle-Bad, Schweiz, Bern. | | Abach, Bayern. | | Abano, Oberitalien. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | | | | Battaglia. | | San Daniele. | | Santa Helena. | |
| | Quirinusq. | | Rosenq. | | | | | | | | | | Gartenq. | |
| | Liebig 1851. | | Liebig 1851. | | Morell. | | Vogel. | | Ragazzini 1844. | | Melandri. | | Schneider 1873. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.0051 | 0.0051 | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.036 | 0.036 | 0.036 | 0.036 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.174 | — | — | — | 0.083 | — | — | — |
| | 0.0234 | 0.0234 | 0.0747 | 0.0747 | — | — | — | 0.400 | — | — | — | 0.190 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.296 | — | 1.317 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.462 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 25.915 | 22.424 | 25.415 | 21.858 | 0.783 | — | 1.003 | — | 17.340 | 15.761 | 22.678 | 17.899 | 15.363 | 11.039 |
| | 0.033 | 0.033 | 0.033 | 0.033 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.376 | — | 0.300 | — | — | — | — | 2.099 | 0.569 | 3.706 | 1.930 | 1.216 | — |
| | — | 1.905 | — | 2.041 | — | 0.744 | — | 0.951 | 0.013 | 3.300 | 1.816 | 8.422 | — | 4.387 |
| | — | 0.0026 | — | 0.0029 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.039 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.516 | — | 1.540 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.709 | — |
| | 2.918 | 4.094 | 2.819 | 4.005 | 1.469 | 1.321 | 0.430 | — | — | — | — | — | — | 2.878 |
| | — | — | — | — | 0.785 | 0.785 | — | 0.364 | — | 1.933 | — | 2.243 | 0.261 | 1.795 |
| 20 | — | — | — | — | 0.020 | — | — | — | 3.300 | — | 2.541 | — | 3.172 | — |
| | 0.003 | — | 0.0034 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.068 | — | 0.079 | — | 0.181 | — | — | — | — | — | — | — | 0.014 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.652 | — | — | — | — |
| | 7.880 | 9.610 | 7.549 | 9.415 | — | 1.159 | 1.326 | 1.950 | — | — | — | 5.286 | — | 1.562 |
| | 0.509 | — | 0.404 | — | — | — | 0.576 | 0.186 | — | — | — | — | — | — |
| | 2.474 | — | 2.648 | — | 2.282 | — | 2.025 | — | 0.769 | — | 5.889 | — | 2.336 | — |
| | 0.072 | — | 0.083 | — | 0.191 | — | — | — | — | — | — | — | 0.015 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.620 | — | 0.593 | — | — | — | 0.143 | — | 0.830 | — | 0.200 | — | 0.389 | — |
| | — | 1.244 | — | 1.190 | — | — | — | 0.287 | — | 1.665 | — | 0.401 | — | 0.780 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.521 | — | 0.308 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.015 | — |
| 40 | — | 0.886 | — | 0.848 | — | 0.818 | — | 1.140 | — | 0.470 | — | 0.498 | — | 0.519 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.092 | — | — | — | 0.044 | — | — |
| | 0.978 | 0.978 | 0.915 | 0.915 | — | — | — | — | 0.560 | 0.560 | 0.020 | 0.020 | — | — |
| | 42.9825 | 42.9811 | 42.1181 | 42.1196 | 5.530 | 5.529 | 5.677 | 5.678 | 24.911 | 24.910 | 36.933 | 36.933 | 24.476 | 24.475 |
| | 49.7 ° | L. Hg. | 47 ° | L. Hg. | 13.75 ° | M.-A. | | S. | 58—68 ° | L. | 20 ° | L. | 59.8 ° | Schndr. 1874 |

| Ort | | Abano, Oberitalien. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | Santa Helena. | | | | | | Monte Irone. | |
| Name der Quelle | | Grottenq. | | Heleneq. | | Parkq. | | | |
| Analytiker | | Schneider 1873. | | Schneider 1873. | | Schneider 1873. | | Ragazzini 1844. a | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | 0.237 | 0.237 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | 0.112 | 0.112 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 1.525 | — | 1.134 | — | 1.262 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 15.351 | 11.123 | 15.609 | 11.324 | 15.423 | 11.301 | 38.552 | 22.599 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 1.461 | — | 1.093 | — | 1.250 | — | 2.270 | 2.543 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.562 | — | 4.465 | — | 4.395 | — | 14.813 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.016 | — | 0.026 | — | 0.029 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.783 | — | 1.325 | — | 1.475 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 2.896 | — | 2.893 | — | 3.075 | — | 10.804 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 1.845 | 0.421 | 1.800 | 0.215 | 1.795 | 0.345 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 3.492 | — | 3.315 | — | 3.596 | — | 11.129 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.024 | — | 0.018 | — | 0.017 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.690 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 1.409 | — | 1.474 | — | 1.119 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.227 | — | 2.285 | — | 1.903 | — | 7.453 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.026 | — | 0.019 | — | 0.018 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.394 | — | 0.398 | — | 0.379 | — | 3.720 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.790 | — | 0.798 | — | 0.760 | — | 7.464 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.006 | — | 0.010 | — | 0.011 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.550 | — | 0.543 | — | 0.515 | — | 4.556 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 4.288 | 4.288 |
| | | 24.740 | 24.740 | 24.475 | 24.475 | 24.270 | 24.268 | 68.106 | 68.106 |
| | | 70° | Schndr. 1874 | 71.2°. | Schndr. 1874 | 58.5° | Schndr. 1874 | 46—50° | L. Hg. |

a. Foscarini nach Hager.

b. Melandri fand 1830 nur 11.70 feste Bestandtheile.

| | Abano, Oberitalien. | | | | | | | | | | Abas-Tuman, Kaukasus. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Monte Groto. | | Monte Ortone. | | San Pietro Montagnone. | | | | | | | | | |
| | | | | | Lastra. | | Reineriana. | | Sudetta. | | Antiscrophulöse Q. Nr. 1. | | Bogatirq. Nr. 1. | |
| | Ragazzini 1844. a | | Ragazzini 1844. | | Ragazzini 1844. | | Ragazzini 1836. | | Foscarini 1847. | | Skorow. | | Skorow. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.216 | 0.216 | 0.345 | 0.345 | 0.217 | 0.217 | — | — | 0.217 | 0.217 | — | — | — | — |
| | 0.100 | 0.100 | — | — | 0.168 | 0.168 | — | — | 0.202 | 0.202 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.008 | — | — | — | 0.053 | — | 0.057 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — | 0.122 | — | 0.131 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.223 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 28.192 | 9.448 | 30.165 | 26.994 | 32.666 | 25.735 | 22.680 | 15.660 | 27.942 | 20.291 | 1.420 | 0.908 | 1.818 | 1.269 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 2.670 | 2.670 | 5.770 | — | 3.338 | 3.338 | 4.307 | 4.307 | 6.506 | 6.506 | — | — | — | — |
| | 0.302 | 18.085 | 0.800 | 10.551 | 0.829 | 7.404 | 1.811 | 8.469 | 0.319 | 7.579 | — | 0.485 | — | 0.355 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.261 | — |
| | — | 15.617 | — | 0.744 | — | 3.809 | — | 2.717 | — | 3.525 | 1.640 | 1.214 | 1.328 | 1.180 |
| | — | — | — | 7.295 | — | — | — | — | — | — | — | 0.305 | — | 0.305 |
| 20 | 16.090 | — | 8.980 | — | 5.000 | — | 2.602 | — | 6.120 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.667 | — | — | — | 0.796 | — | — | — | 1.614 | — | 0.038 | — | — |
| | — | — | — | 0.362 | — | — | — | 5.618 | — | — | 0.152 | — | 0.344 | 0.122 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.324 | — | 0.324 | — |
| | 6.050 | — | 3.155 | — | 3.242 | — | 5.890 | — | 2.944 | — | 0.630 | — | 0.461 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 3.100 | — | 1.200 | — | 2.000 | — | 0.200 | — | 2.500 | — | 0.421 | — | 0.341 | — |
| | — | 6.220 | — | 2.408 | — | 4.013 | — | 0.401 | — | 5.016 | — | 0.845 | — | 0.684 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 3.696 | — | 1.715 | — | 1.982 | — | 0.303 | — | 1.798 | — | 0.696 | — | 0.636 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.004 | — | — | — | 0.028 | — | 0.030 |
| | 0.047 | 0.047 | 0.430 | 0.430 | 0.045 | 0.045 | 0.002 | 0.002 | 0.102 | 0.102 | — | — | — | — |
| | 56.767 | 56.766 | 50.845 | 50.844 | 47.505 | 47.507 | 37.500b | 37.500 | 46.852 | 46.850 | 4.640 | 4.641 | 4.934 | 4.935 |
| | 57 ° | L. Hg. | 54—70 ° | L. | 65 ° | L. Hg. | 19.5 ° | Hg. | 70 ° | Hg. | 40.25 | HP. | 49 ° | HP. |

| Ort | | Abas-Tuman, Kaukasus. | | Abensberg, Bayern. | | St. Achaz, Bayern. | | Achselmannstein, Bayern. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Schlangenq. | | | | | | Edelq. | |
| Analytiker | | Skorow. | | Vogel. | | Wittstein 1861. | | Buchner 1847. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | 0.34 | 0.34 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.057 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.131 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 5.24 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | 0.25 | 0.25 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.431 | 1.162 | 0.911 | — | 0.0260 | — | 2243.43 | 2225.67 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | 18.17 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.255 | — | 0.865 | — | 0.0247 | — | 34.06 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.10 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.0364 | — | 6.12 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.265 | 0.720 | 0.130 | 0.130 | 0.0884 | — | 20.35 | 41.56 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.460 | — | — | — | 0.0917 | — | 22.98 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 41.64 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.0102 | — | 0.07 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.275 | 0.180 | 1.657 | 2.511 | 0.0939 | — | — | 0.13 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.491 | — | 0.495 | 0.495 | 0.9908 | 0.8933 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.331 | — | 1.876 | — | 4.1481 | — | 0.13 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.0107 | — | 0.08 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.0139 | 0.0139 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.313 | — | 0.130 | — | 0.1241 | — | 0.10 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.628 | — | 0.261 | — | 0.1816 | — | 0.21 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.0641 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.293 | — | 1.5701 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.04 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.596 | — | 0.645 | — | 2.6446 | — | 0.05 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.030 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.8138 | 0.8138 | — | — |
| | | | | | | a 0.0447 | a0.0447 | | |
| | | | | | | | b0.0381 | | |
| | | 4.163 | 4.162 | 5.199 | 5.200 | 6.3908 | 6.3908 | 2330.65 | 2330.66 |
| | | 43.1 ° | HP. | | S. | 15 ° | A Ph 1863 | | L. Hg. |

a. doppeltkohlensaures Ammoniak.
b. doppeltkohlensaures Kali.
c. ab Wasserstoff und Wasser 0.045.
d. ab Wasserstoff und Wasser 0.351.
e. Manganchlorür.
f. bei beiden Autoren findet sich Kalk (Calcaria) angegeben, angenommen ist schwefelsaurer Kalk.

| | Acqui, Piemont. | | | | | | Adelholzen, Bayern. | | Adolfsberg, Schweden. | | S. Adrian y la Losilla, Spanien. | | Aedepsos, Griechenland. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | La Bollente. | | Fontanino freddo. | | Grande Vasca-Bagni. | | Wildbad. | | Erichs-brunnen. | | | | Untere oder grosse Q.? | |
| | Ferrario. | | Ferrario. | | Ferrario. | | Buchner. | | Berzelius. | | Cañon. | | Landerer. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. f | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 0.282 | 0.282 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.651 | 0.651 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0017 | 0.0017 | — | — | — | — | 0.625 | 0.625 |
| | 0.244 | — | 0.675 | — | 0.350 | — | — | — | — | — | — | — | 0.292 | — |
| | — | 1.913 | 0.541 | 1.691 | 0.894 | 1.697 | — | — | — | — | — | — | — | 0.670 |
| 5 | 1.248 | — | — | 0.367 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 18.281 | 14.559 | 2.863 | — | 5.942 | 1.700 | 0.1172 | — | 0.040 | — | 1.909 | — | 93.603 | 88.936 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 2.419 | 1.182 | 1.701 | 0.332 | 2.092 | 0.194 | — | — | — | — | — | 0.792 | 0.447 | 1.432 |
| | — | 4.977 | — | 1.801 | — | 2.887 | — | 0.1112 | — | 0.014 | — | 0.885 | — | 3.278 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | 1.651 | — | 2.211 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.058 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0111 | — | 0.040 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0309 | — | — | — | 9.878 | — | — | — |
| | 3.339 | 4.905 | 0.589 | 2.320 | 0.557 | 2.904 | — | 0.0324 | — | — | —. | 7.422 | 11.370 | 11.370 |
| 20 | 3.747 | — | 2.900 | — | 3.539 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.557 | — | 1.048 | — | 0.983 | — | 0.0017 | — | 0.035 | — | 1.172 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.866 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0138 | 0.1934 | — | 0.052 | 5.691 | 18.567 | — | 1.842 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.3573 | 0.3227 | — | — | 52.357 | 13.377 | 1.326 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 3.1518 | — | 0.930 | — | 1.148 | — | 4.253 | — |
| | 0.586 | — | 1.103 | — | 1.034 | — | 0.0018 | — | 0.202 | — | 1.234 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.036 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0110 | 0.0110 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.450 | — | 0.600 | — | 1.600 | — | 0.0013 | — | 0.309 | — | — | — | 1.172 | — |
| | — | 0.903 | — | 1.204 | — | 3.210 | — | 0.0026 | — | — | — | — | — | 2.351 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.590 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.1696 | — | 0.073 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.322 | — | 0.605 | — | 0.569 | — | 1.8400 | — | 0.649 | — | — | — | 2.430 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.017 | — | — | — | — |
| | — | 0.130 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.155 |
| | 0.700 | 0.700 | 0.500 | 0.500 | 2.520 | 2.520 | 0.0013 | 0.0013 | 0.225 | 0.225 | 6.900 | 6.900 | — | — |
| | | | | | | | — | b0.0117 | — | 0.027 e | | | | |
| | | | | | | | | | b 0.150 | 0.191 b | | | | |
| | 31.014 | 31.014 | 11.754 | 11.801 c | 18.528 | 18.875 d | 3.6992 | 3.6993 | 1.932 | 1.931 | 79.117 | 79.115 | 113.739 | 113.740 |
| | 75° | Jo. HP. L. | 18° | L. | 41° | L. | 10° | Hg. | 8.75 | HP. | 38° | Rb. | 75°6° | Hg. HP. |

| Ort | | Aegina, Griechenland. | | Santa Agnese, Italien. | | | | Santa Agueda, Spanien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | Acq. del Trombone. | | Gran Vasca. | | Schwefelq. | |
| Analytiker | | Landerer. | | Giulj. | | Giulj. | | Sanchez Toca 1836. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.310 | — | — | — | 0.385 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.712 | — | — | — | 0.882 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 80.87 | 71.76 | 1.734 | 1.202 | 1.388 | 0.856 | 7.686 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 9.11 | 2.02 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 6.65 | 23.57 | — | 0.505 | — | 0.505 | — | 7.291 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.694 | 0.309 | 0.694 | 0.309 | 0.383 | 5.165 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 8.95 | — | 0.325 | — | 0.325 | 4.720 | 4.720 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 10.14 | — | — | — | — | — | 4.580 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 11.71 | 10.313 | 10.034 | 8.844 | 9.933 | — | 3.113 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.347 | — | 0.347 | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 11.25 | — | 0.657 | — | 0.657 | — | 5.201 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.228 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.804 | — | — | — | 1.352 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.164 | — | — | — | 0.204 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.169 | 0.169 |
| | | 118.02 | 118.01 | 14.055 | 14.055 | 11.930 | 11.928 | 23.124 | 23.124 |
| | | Therme ? | HP | 43.75 ° | S. | 40 ° | S. | 12.5 ° | Rb. |

a. zweifachkohlensaures Kali.
b. Phosphorsäure.
c. schwefelsaures Eisenoxyd (?).
d. ob nicht richtiger schwefelsaurer Kalk (?).
e. Natronaluminat.
f. schwefelsaure Thonerde.

| | Aibling, Bayern. | | | | Aich, Bayern. | | Ajnàcskö, Ungarn. | | Airthrey, Schottland. | | Aitora, Toscana. | | Aix les Bains, Savoyen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Karolinenq.** | | **Margarethenq.** | | | | | | | | | | **Alumineuse St. Paul.** | |
| | Wittstein. | | Wittstein. | | Vogel. | | Kiss. | | Thomson. | | Giulj. | | Bonjean 1838. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | 0.044 | 0.044 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.030 | — | — | — | 0.601 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.068 | — | — | — | 1.380 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.022 | — | 0.005 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.005 | — | — | — | 0.130 | — | 0.500 | — | 56.816 | 50.989 | 2.082 | — | 0.408 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.814 | 0.814 | — | — | — | — |
| | — | 0.008 | — | 0.003 | — | 0.124 | — | 0.474 | 55.162 | 60.690 | — | 1.975 | — | 0.386 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.028 | — | 0.018 | — | — | — | 1.151 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.022 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.130 | — | — | — | — | 7.079 | 0.725 | — | 0.062 | — |
| | — | — | — | 0.015 | — | 0.110 | — | — | — | — | — | 0.612 | 0.871 | 0.709 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 6.780 | — | — | — | 0.605 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.268c | 0.268 c | — | — | — | — | — | 0.122 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.114 | — | 0.236 | — | — | 0.303 | 5.645 | 4.993 | — | — | 5.129 | 5.909 | — | 0.488 |
| | 2.282 | 2.282 | 1.460 | 1.446 | 0.396 | 0.277 | 14.924 | 14.924 | — | — | 1.057 | 0.405 | — | 0.170 |
| | 2.994 | — | 3.542 | — | 1.688 | — | 5.983 | — | — | — | 4.734 | — | 2.160 | — |
| | 0.079 | — | 0.052 | — | — | — | 3.288d | — | — | — | — | — | 0.130 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.016 | 0.016 | 0.016 | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.027 | 0.027 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.087 | — | 0.102 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.043 | — |
| | — | 0.099 | — | 0.205 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.086 |
| | — | 0.072 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.126 | — | 1.376 | — | 0.594 | — | 2.086 | — | — | — | 0.844 | — | 0.895 |
| | 0.0038 | — | — | — | — | — | 0.531 | — | — | — | — | — | 0.186 | — |
| 40 | — | 1.926 | — | 2.326 | — | 0.935 | — | 5.848 | — | — | — | 2.884 | — | 0.990 |
| | — | 0.008 | — | 0.005 | — | — | — | 0.329 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 | — | — | — | 0.318 | — | — |
| | 0.092 | 0.092 | 0.079 | 0.079 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.072 | 0.072 |
| | — | 0.027 a | — | 0.003 b | | | — | 1.013 e | | | | | — | 0.620f |
| | | | 0.021a | 0.051 a | | | | | | | | | | |
| | 5.6948 | 5.694 | 5.535 | 5.536 | 2.344 | 2.343 | 31.213 | 31.214 | 119.572 | 119.572 | 14.328 | 14.327 | 4.564 | 4.565 |
| | | Hg. | | Hg. | | S. | | HP. Hg. | | HP. | 17.5 | HP. | 40 ° | L. |

| Ort | | Aix les Bains, Savoyen. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Chevillard.** a | | **Fleuri.** a | | **Schwefelq.** a | | **St. Simon.** c | |
| Analytiker | | Bonjean 1838. | | Bonjean 1838. | | Bonjean 1838. | | Kramer 1853. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.349 | — | — | — | 0.414 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.179 | — | — | — | 0.493 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | 0.576 | — | — | — | 0.423 | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.262 | — | 0.470 | — | 0.290 | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.003 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.249 | — | 0.446 | — | 0.275 | — | 0.003 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.039 | 0.039 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.102 | — | 0.148 | — | 0.662 | — | 0.089 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.571 | 0.565 | 1.020 | 0.814 | 0.938 | 0.938 | 0.112 | 0.154 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 0.503 | — | 0.942 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.117 | — | 0.133 | — | 0.118 | — | 0.013 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.455 | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 0.668 | — | — | — | 0.095 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.224 | 0.230 | — | 0.219 | — | — | 0.722 | 0.676 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.948 | — | 2.214 | — | 1.839 | — | 3.387 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.124 | — | 0.140 | — | 0.123 | — | 0.014 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.038 | 0.038 | 0.033 | 0.033 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.040 | — | 0.038 | — | 0.050 | — | 0.082 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.080 | — | 0.076 | — | 0.100 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.156 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.573 | — | 0.843 | — | 0.636 | — | 1.242 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.192 | — | 0.175 | — | 0.007 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.865 | — | 0.886 | — | 1.192 | — | 2.053 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.185 | — | — | — | 0.219 | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.373 | 0.373 | 0.433 | 0.433 | 0.120 | 0.120 | 0.206 | 0.206 |
| | | | | — | 0.638 b | — | 0.584 b | — | 0.023 b |
| | | 4.993 | 4.992 | 5.196 | 5.194 | 5.586 | 5.586 | 4.661 | 4.660 |
| | | 14 ° | L. | 47 ° | L. | 43.12 ° | L. | 20 ° | Hg. |

a. bei Hg. und HP. stark abweichend.
b. schwefelsaure Thonerde.
c. bei L. stark abweichend.
d. ab Kohlensäure 0.048.
e. zweifachkohlensaures Kali.
f. ab Wasser und Wasserstoff 0.006.

| | Aix en Provence, Frankreich. | | | | Alach, Thüringen. | | Alange, Spanien, Estremadura. | | Alap, Ungarn. | | | | Saint Alban, Frankreich, Loire. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **S. de Barret.** | | **Source de Sexte.** | | | | | | **Ober-Alap.** | | **Unter-Alap.** | | **Puits ancien Julia.** | |
| | Robiquet 1837. | | Ecole des mines 1878. | | Klippstein. | | Alegre y Galan. | | Molnár 1853. | | Molnár 1853. | | Lefort 1859. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.030 | 0.030 | 0.051 | 0.051 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.265 | — | 0.359 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.419 | — | 0.227 | — | 0.404 | — | 0.579 | — | 53.464 | 36.044 | 144.860 | 139.031 | 0.305 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.490 | 0.490 | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 0.325 | — | — | 0.370 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.397 | — | 0.216 | — | 0.233 | — | 0.117 | — | 15.950 | — | 5.183 | — | 0.119 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.426 | — | — | — | 0.304 | — | 0.064 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.112 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.077 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.310 | — | 0.420 | — | — | — |
| | 0.457 | — | 0.228 | — | — | — | 0.167 | — | 42.507 | 59.444 | 181.362 | 184.426 | — | — |
| | 0.591 | 0.978 | 0.219 | 0.360 | 0.356 | 0.112 | 0.475 | 0.616 | 45.434 | 45.434 | 40.959 | 40.959 | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 16.317 | — | 2.700 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.066 | — | 0.309 | — | — | — | 0.274 | — | 0.106 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.104 | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.021 | — | 0.033 | — | 0.518 | — | 0.739 | — | 3.411 | — | 4.216 | 8.530 | 7.832 |
| | 1.646 | 1.231 | 0.352 | 0.203 | 0.610 | 1.312 | 0.790 | 0.144 | — | — | — | — | 4.549 | 4.549 |
| | 3.479 | — | 2.049 | — | 1.011 | — | 0.151 | — | 3.433 | — | 3.871 | — | 9.500 | — |
| | — | — | 0.070 | — | 0.326 | — | — | — | 0.289 | — | 0.110 | — | 0.220 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.110 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.376 | 0.376 | 0.081 | 0.081 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.205 | — | — | — | 0.072 | — | 0.430 | — | 0.010 | — | 0.448 | — |
| | — | — | — | 0.411 | — | — | — | 0.144 | — | 0.863 | — | 0.020 | — | 0.899 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.152 | — | 0.687 | — | 0.276 | — | — | — | — | — | — | — | 3.634 |
| | — | — | — | — | 0.163 | — | — | — | 0.117 | — | 0.025 | — | — | — |
| 40 | — | 1.812 | — | 1.374 | — | 0.010 | — | 0.103 | — | 0.314 | — | — | — | 6.336 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.214 | 0.214 | 0.040 | 0.040 | — | — | — | — | 0.320 | 0.320 | 0.299 | 0.299 | — | — |
| | | | | | | | | | | | | | 0.873e | 0.873 e |
| | 6.806 | 6.805 | 3.390 | 3.390 | 3.195 | 3.196 | 2.234 | 2.233 | 163.627 | 163.623 | 374.748 | 374.795 d | 24.425 | 24.431 f |
| | 21 ° | L. | 34.16 °—35.87 ° | Jo. 239 | | S. | 27.5 ° | Rb. 168 | | L. | | L. | | Jo. 246 |

| Ort | | Saint Alban, Frankreich, Loire. | | | | | | St. Albino, Toscana. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Puits découvert-Antonin.** | | **S. de la Pompe.** | | **S. principale.** | | | |
| Analytiker | | Lefort 1859. | | Lefort 1859. | | Lefort 1859. | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | 0.165 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.378 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.292 | — | 0.318 | — | 0.301 | — | 1.036 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.028 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.102 | — | 0.086 | — | 0.069 | — | 1.017 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.115 | — | 0.142 | — | 0.143 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.079 | — | 0.081 | — | 0.082 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.568 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 2.260 | 2.295 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 4.644 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 3.637 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.474 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 8.550 | 7.819 | 8.508 | 7.836 | 8.561 | 7.846 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 4.485 | 4.485 | 4.443 | 4.443 | 4.577 | 4.577 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 9.472 | — | 9.542 | — | 9.382 | — | 8.187 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.226 | — | 0.231 | — | 0.233 | — | 3.827 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.454 | — | 0.443 | — | 0.451 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.911 | — | 0.889 | — | 0.905 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 3.632 | — | 3.667 | — | 3.613 | — | 4.582 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 6.341 | — | 6.354 | — | 6.281 | — | 7.107 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | 0.088 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 0.840a | 0.840 a | 0.838a | 0.838 a | 0.834a | 0.834 a | | |
| | | 24.319 | 24.324 b | 24.323 | 24.336 c | 24.339 | 24.350 c | 20.147 | 20.146 |
| | | 17.2 ° | Jo.246 | 17 ° | Hg. | 17 ° | Hg. | | S. HP. |

a. zweifachkohlensaures Kali.
b. ab Wasser und Wasserstoff 0.006.
c. ab Wasser und Wasserstoff 0.012.
d. Schwefel. Selbst dann, wenn für Schwefel anzunehmen wäre schwefelsaurer Kalk oder Natron, bleibt die Analyse mehr als unwahrscheinlich, deshalb nicht umgerechnet.
e. ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
f. ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.105.

| | Alcamo, Sicilien. | | Alet, Frankreich, Aude. | | | | Alexanderbad, Bayern. | | Alexisbad, Anhalt. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Source des Bains. | | Source du Rocher. | | Sichersreuther Wasser. | | Alexisbrunnen. | | Badeq.-Selkebr. | | Beringer-Bad. | |
| | Ferrara. | | Filhol 1877. | | Filhol 1877. | | Vogel. | | Sonnenschein 1866. | | Pusch 1869. | | Bley. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.100 | 0.100 |
| | 2.407 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0022 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.005 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.344 | 0.344 |
| | — | — | 0.047 | 0.047 | 0.041 | 0.041 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.443 | — | 0.171 | — | 0.118 | — | 0.260 | — | 0.164 | — | 0.188 | — | 113.283 | 112.314 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.163 | — | 0.143 | — | — | — | — | — | 0.597 | 0.331 | 4.149 | 4.149 |
| | — | — | — | 0.353 | — | 0.280 | — | — | — | 0.153 | 0.181 | 0.671 | 101.583 | 101.642 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0026 | — | — | 3.124 | 3.255 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.163 | — | — | — | — | — | 0.518 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.125 | — | — | — | — | — | 0.398 |
| | — | — | 0.099 | 0.099 | 0.094 | 0.094 | — | — | 0.749 | 0.749 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.130 | — | 0.646 | 0.089 | — | — | — | — |
| | — | — | 0.190 | 0.142 | 0.160 | 0.092 | — | — | 0.500 | 0.500 | — | 0.337 | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.058 | — | 0.813 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.047 | — | 0.076 | — | 0.139 | — | 0.423 | 1.816 | 1.816 | — | — |
| | — | — | — | 0.012 | — | 0.010 | — | — | — | 0.238 | 0.251 | 0.251 | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.253 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.553 | 0.232 | — | 0.117 | — | — | — | 1.325 |
| | 0.462 | — | 0.659 | 0.933 | 0.688 | 0.955 | 0.495 | 0.495 | — | — | — | — | — | — |
| | 1.031 | — | 3.593 | — | 2.936 | — | 2.100 | — | 1.605 | — | — | — | 0.170 | — |
| | — | — | 0.050 | — | 0.080 | — | 0.502 | — | 0.447 | — | — | — | 1.138 | — |
| 30 | — | — | 0.013 | — | 0.011 | — | — | — | 0.250 | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0185 | 0.0185 | 0.016 | 0.016 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.221 | 0.221 | 0.195 | 0.195 | — | — | 0.077 | 0.077 | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0018 | 0.0018 | 0.0018 | 0.0018 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.151 | — | 0.113 | — | 0.325 | — | 0.279 | — | 0.195 | — | 0.003 | — |
| | — | — | — | 0.181 | — | 0.125 | — | 0.652 | — | 0.560 | — | 0.199 | — | 0.006 |
| | — | — | — | 0.116 | — | 0.097 | — | — | — | — | — | 0.183 | — | — |
| | — | — | — | 1.163 | — | 0.953 | — | 0.816 | — | 0.570 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.001 | — | — | — | 0.055 | — |
| 40 | — | — | — | 2.042 | — | 1.662 | — | 1.748 | — | 1.297 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.282 | 0.282 | 0.775 | 0.775 | 0.651 | 0.651 |
| | 1.042d | — | | | | | | | | | | | | |
| | 5.385 | — | 5.3773 | 5.3763 | 4.5968 | 4.5978 | 4.365 | 4.370 e | 5.058 | 5.0576 | 4.816 | 4.816 | 224.6022 | 224.707f |
| | 74 ° | HP. | 29.5 ° | Jo. 248 | 29 ° | Jo. 248 | 9 ° | Hg. S. | 8.75 ° | Val. | 11.8 ° | A Ph 1869 | 8.75 | Hg. HP. |

| | Ort | | Alexisbad, Anhalt. | | Alhama de Aragon, Spanien. | | Alhama de Granada, Spanien. | | Alhama de Murcia, Spanien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | **Ernabrunnen.** | | **Baños viejos.** | | | | | |
| | Analytiker | | Bley. | | Marzo u. Bazon 1865. | | Dauveny. | | | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | ? | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | ? | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 0.309 | — | 0.407 | — | — | — | — | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.338 | — | 0.720 | — | 0.863 | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.120 | — | 0.575 | — | 1.009 | 0.052 | 0.052 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.003 | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.524 | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.373 | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.258 | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.113 | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 0.262 | — | — | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.124 | 0.146 | 0.429 | 1.340 | 0.611 | 1.542 | 3.125 | 3.125 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 2.227 | — | 1.057 | — | 17.708 | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.003 | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.039 | — | — | — | 0.793 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.008 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 0.534 | — | — | — | 9.999 |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.159 | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.040 | 0.471 | — | — | — | 0.175 | — | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.468 | — | 1.113 | — | 1.043 | — | 2.652 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.737 | — | 0.041 | — | — | — | 0.834 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.046 | 0.046 | 0.644 | 0.644 | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.098 | — | 0.100 | — | 0.180 | — | 1.172 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.196 | — | 0.201 | — | — | — | — |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.344 | — | 2.237 |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.122 | — | 1.060 | — | 0.168 | — | 7.258 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.201 | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.287 | — | 0.702 | — | 0.517 | — | 2.078 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | 0.330 | 0.330 | — | — | — | — |
| | | | 0.070 a | 0.067 b | | | | | | |
| | | | — | 0.118 c | | | | | | |
| | | | 2.355 | 2.374 d | 6.212 | 6.211 | 3.754 | 3.755 | 25.543 | 25.542 |
| | | | 11.44 ° | HP. S. | 33.7 37 ° | Ksch. 1878 | 45 ° | Rb. 233 | 37.5 ° | HP. |

a. doppeltkohlensaures Kupferoxyd.
b. schwefelsaures Kupferoxyd.
c. doppeltkohlensaures Kali.
d. ab Wasserstoff und Wasser 0.018.
e. bei Rubio sind dieselben Mengen für 10 g trockenen Rückstandes angegeben.
f. Calciumsulfhydrat: ist in der filtrirten wässerigen Lösung von 1.766 Schwefelcalcium enthalten.
g. schwefelsaure Thonerde.
h. ab Kohlensäure 2.140.
i. ab Kohlensäure 1.603.

| | Alhama de Murcia, Spanien. | | | | Ali, Sicilien. | | Alica, Toscana. | | | | Alicun de Ortega, Spanien. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | | **Andrea a Corsini.** | | **Acq. di Clemente.** | | | | | |
| | | | Cela. | | Ferrara. | | Giulj. | | Giulj. | | Dios Ayuda. | | Dios Ayuda. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.834 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 3.227 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 5.554 | — | 4.165 | 1.469 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | 0.694 | 0.455 | 0.694 | 1.254 | 0.260 | — | 0.197 | — |
| | — | — | — | 2.371 | — | — | — | 5.549 | — | 1.902 | — | 0.303 | — | 0.230 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.026 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.290 | 2.026 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.093 | 0.025 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 15.717 | 14.414 | 2.340 | 2.340 | — | — | 3.076 | 2.845 | 1.191 | 0.483 | 3.646 | 3.975 | 3.605 | 3.854 |
| 20 | 0.047 | — | 1.316 | — | 1.732 | — | 4.263 | — | 2.332 | — | 9.983 | — | 12.113 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.704 | — | 0.027 | — | 0.062 | — | 1.362 | 1.088 | 1.819 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 0.986 | — | — | — | — | — | 5.653 | — | 6.959 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 7.127 | — | 3.458 | — | — | — | — |
| | — | 1.387 | — | — | — | — | — | 0.565 | — | — | — | — | — | — |
| | 17.142 | — | 3.542 | — | 0.975 | — | 2.687 | — | — | — | 1.250 | — | 0.111 | — |
| | 1.796 | — | 0.029 | — | 0.066 | — | 1.434 | — | 0.770 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.976 | — | 0.030 | — | — | — | — | — | — | — | 0.174 | — | 0.109 | — |
| | — | — | — | 0.060 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.863 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.332 | — | 0.208 |
| | — | 5.799 | — | 0.722 | — | 0.405 | — | — | — | — | — | 4.285 | — | 4.816 |
| | — | — | 0.010 | — | — | — | 0.831 | — | 0.622 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 10.508 | — | 1.152 | — | 0.632 | — | — | — | — | — | 0.764 | — | 0.068 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.222 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | — | 2.128e | — | 1.300f | — | 2.777g | — | 2.082g | | | | |
| | 35.678 | 35.675 | 10.877 | 10.877e | 3.607 | 3.607 | 18.539 | 20.680h | 10.862 | 12.467i | 15.313 | 15.312 | 16.135 | 16.135 |
| | 12.5 ° | HP. | 45 °? | HP. Ksch.71 | 37.5 ° | HP. | 16.25 ° | HP. | 16.25 ° | HP. | 35 ° | Rb. 493 | 34 ° | HP. |

| Ort | | Aliseda, Spanien. | | Allegrezza, Toscana. | | Allevard, Frankreich, Isère. | | All-Gyogy, Ungarn. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | | | Agaffy Ferdöge. | |
| Analytiker | | Ayuda. | | Giulj. | | Savoye. | | Pataki. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.071 | 0.071 | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.520 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 1.192 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 0.346 | — | 3.488 | 1.602 | 1.042 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.087 | — | — | — | 0.558 | 1.396 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.041 | — | 0.328 | — | 0.810 | — | 0.988 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.049 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.121 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.501 | 0.231 | — | — | 1.058 | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.269 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.342 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.795 | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 0.982 | 1.425 | — | — | 12.990 | 12.427 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.100 | 0.506 | — | — | — | — | 6.350 | 6.350 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.309 | — | 0.498 | — | 0.766 | — | 5.250 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.359 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.022 | — | — | — | — | — | 0.781 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.567 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.042 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.080 | — | 0.028 | — | — | — | 1.543 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.019 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.106 | — | 0.044 | — | 0.468 | — | 3.539 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | 0.273 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 1.397 | 1.397 | 1.826 | 1.825 | 6.730 | 6.728 | 26.413 | 26.414 |
| | | 16.9 ° | Rb. 452 | 15 ° | HP. S. | 16.7 ° | Jo. | 30 ° | Hg. S. |

a. kohlensaurer Strontian.
b. salpetersaurer Kalk.
c. schwefelsaure Thonerde.
d. bei Kisch 6.373?!

| | L'Alliaz, Schweiz. Waadt. | | Allmannshausen, Bayern. | | Allume, Toscana. | | Almeria, Spanien. | | | | Alsó-Keked, Ungarn. | | Alsó-Micsinye, Ungarn. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Schwefelq. | | | | | | | | | | | | Cserenyer Q. | |
| | Fellenberg. | | Vogel. | | Giulj. | | Gonzalez y Crespo. | | Ayuda. | | Stollar. | | Kitaibel. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.093 | 0.093 | — | — |
| | 0.097 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.205 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.033 | — | 0.013 | — | 4.165 | 0.132 | 1.036 | — | 0.990 | 0.775 | 0.121 | — | 0.052 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.007 | 0.007 | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | 2.138 | 0.095 | 0.334 | 0.150 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.012 | — | 1.131 | — | 3.366 | — | 0.419 | — | — | — | 0.049 |
| | — | 0.045 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.163 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 2.165 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.189 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.144 | 0.144 | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.197 | 2.197 | — | — |
| | 0.133 | 0.173 | — | — | — | 4.900 | — | — | — | — | 4.078 | 1.429 | 0.103 | — |
| | 2.365 | 2.365 | — | — | — | — | 4.555 | 4.555 | 1.770 | 2.001 | — | 1.975 | 0.680 | 0.529 |
| 20 | 15.405 | — | — | — | 1.388 | — | — | — | 0.262 | — | — | — | — | — |
| | 0.118 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.240 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.068 | — | — | 6.250 | 6.250 | — | — | — | — | — | 0.169 | — | 0.301 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 9.056 | — | — | 0.694 | 0.694 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.129 | 0.160 | — | — | — | 0.558 | — | 0.026 | 3.160 | 5.211 | — | — |
| | — | — | 0.992 | 0.992 | — | — | 1.382 | 4.134 | — | — | 2.107 | — | 16.796 | 16.954 |
| | 3.665 | — | 1.894 | — | — | — | 4.369 | — | 0.266 | — | 17.478 | — | 6.908 | — |
| | 0.072 | — | 0.539 | — | — | — | — | — | — | — | 0.178 | — | 0.317 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.013 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.525 | 0.525 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.223 | — | — | — | — | — | 0.317 | — | 0.104 | — | d 0.373 | — | 0.130 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.636 | — | 0.209 | — | 0.748 | — | 0.148 |
| | — | 0.426 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.107 |
| | — | 7.402 | — | 0.727 | — | — | — | — | — | — | — | 6.797 | — | 2.611 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.082 | — | — | — |
| 40 | — | 2.265 | — | 1.436 | — | — | — | 0.452 | — | 0.148 | — | 11.011 | — | 4.288 |
| | — | — | — | 0.054 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.052 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | a 0.052 | — | 0.012 b | c 2.775 | — | | | | | — | 0.040 a | | |
| | | | | | | | | | | | — | 0.274 c | | |
| | 22.255 | 22.253 | 3.580 | 3.582 | 15.272 | 15.272 | 13.797 | 13.796 | 3.726 | 3.728 | 30.647 | 30.647 | 24.986 | 24.987 |
| | 8.1 ° | MA. | | S. | 15 ° | HP. S. | 52.5 ° | Rb. 240 | | HP. | 24 ° | Ksch. 1880 | 10 ° | Hg. |

| Ort | | Alsó-Sebes, Ungarn. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Amalienq. | | Ferdinandsq. | | Franzensbrunnen. | | Leleczbrunnen. | |
| Analytiker | | Pantoczek. | | Wagner. | | Pantoczek. | | Pantoczek. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.028 | — | 0.052 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.064 | — | 0.119 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 4.394 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 20.833 | 17.607 | 124.408 | 110.838 | 45.000 | 43.658 | 103.776 | 101.250 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 3.061 | — | 8.779 | — | 1.270 | — | 2.396 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.662 | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 5.133 | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 15.754 | 10.826 | 2.089 | 13.120 | 45.000 | 31.267 | 31.250 | 21.742 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.821 | 4.165 | 5.405 | 5.405 | 0.092 | 11.605 | 0.041 | 8.035 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 6.868 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 1.042 | — | 0.274 | — | 0.117 | — | 0.052 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.077 | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 9.342 | — | 4.862 | — | 16.110 | — | 13.056 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 3.567 | — | — | — | 12.284 | — | 8.529 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.974 | — | 4.126 | — | 1.650 | — | 3.111 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.097 | — | 0.288 | — | 0.123 | — | 0.055 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.080 | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.122 | 0.122 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.365 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_3$ | — | — | — | 0.732 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.254 | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.072 | — | 0.136 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | 0.015 | — | 0.028 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 46.046 | 46.043 | 149.138 | 149.265[a] | 104.177 | 104.178 | 146.814 | 146.814 |
| | | 10 ° | Val. HP.Hg. | 10 ° | L. Val. | 10 ° | HP. Hg. | 10 ° | Hg. |

a. ab Kohlensäure 0.132.
b. bei beiden Autoren 7.390 und 7.380!
c. doppeltkohlensaures Kali.
d. Manganchlorür.
e. sämmtliche Quellen scheinen in Folge des Bergbaues versiegt zu sein.

| | Also-Vatza, Ungarn. | | Alt-Haida, Schlesien. | | | | Alt-Oetting, Bayern. | | Altsohl, Ungarn. | | Altwasser, Schlesien. e | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Georgenq. | | Trinkq. | | | | Czervena Woda. | | Friedrichs-brunnen. | | Georgen-brunnen. | |
| | Pataki. | | Meusel 1873. | | Meusel 1877. | | Vogel. | | Kitaibel. | | Fischer. | | Fischer. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | b 0.739 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.696 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.776 | 1.088 | 0.072 | — | 0.086 | — | 0.130 | — | 0.328 | — | 0.104 | — | 0.010 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.906 | 6.455 | — | 0.053 | — | 0.081 | — | 0.123 | — | 0.311 | — | 0.098 | — | 0.009 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.041 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.305 | — | 0.517 | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 | 0.016 |
| | — | 0.179 | — | — | — | — | — | — | 1.948 | — | 1.315 | — | 1.758 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.066 | — | — | — | 0.703 | — | 0.653 | 2.815 | 2.815 |
| 20 | 3.125 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.030 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.266 | — | 0.355 | — | — | — | 1.194 | — | 0.581 | — | 1.656 |
| | — | — | — | — | — | 0.011 | — | — | — | — | — | — | — | 0.359 |
| 25 | — | 1.737 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.125 |
| | — | — | 1.379 | 1.102 | 0.080 | 0.146 | 0.184 | 0.349 | 11.958 | 12.848 | 2.451 | 2.896 | — | — |
| | — | — | 0.156 | 0.156 | 0.134 | 0.063 | 0.396 | 0.396 | 9.304 | 8.556 | 1.567 | 0.869 | — | — |
| | — | — | 0.934 | — | 0.879 | — | 2.062 | — | 3.514 | — | 4.931 | — | 0.223 | — |
| | — | — | 0.398 | — | 0.372 | — | — | — | 1.256 | — | 0.611 | — | 1.742 | — |
| 30 | — | — | 0.023 | — | 0·012 | — | — | — | — | — | — | — | 0.378 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.151 | — | 0.019 | — | — | — | 0.651 | — | 0.443 | — | 1.120 | — |
| | — | — | — | 0.303 | — | 0.038 | — | — | — | 1.306 | — | 0.889 | — | 1.542 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.670 |
| | — | — | — | 0.336 | — | 0.301 | — | 0.741 | — | 1.210 | — | 1.869 | — | 0.599 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 0.810 | — | 0.496 | — | 1.164 | — | 2.832 | — | 3.569 | — | 1.303 |
| | — | — | — | 0.012 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.391 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.378 | 0.378 | 0.115 | 0.115 |
| | | | 0.373 c | 0.693 c | 0.270 c | 0.812 c | | | | | | | | |
| | | | — | 0.018 d | | | | | | | | | | |
| | 11.546 | 11.546 | 3.791 | 3.790 | 2.377 | 2.377 | 2.772 | 2.773 | 28.959 | 28.960 | 11.800 | 11.802 | 10.207 | 10.209 |
| | 31 ° | Hg. S. | | Dengler | | Dengler | | S. | 11 ° | HP. S. | 8.7 ° | Val. HP. | 8.7 ° | Val. HP. |

| Ort | | Altwasser, Schlesien. | | | | | | Alveneu, Schweiz, Graubündten. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Louisenbrunnen. | | Mittelbrunnen. | | Oberbrunnen. | | | |
| Analytiker | | Simmler 1857. | | Fischer. | | Fischer. | | v. Planta-Reichenau. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | HS | — | — | — | — | — | — | 0.0134 | — |
| Schwefelnatrium | NaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | 0.028 |
| Chlorkalium | KaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | NaCl | 0.307 | — | 0.117 | — | 0.092 | — | 0.014 | — |
| Chlorlithium | LiCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | MgCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | CaCl | — | 0.227 | — | 0.111 | — | 0.088 | — | 0.014 |
| Chlorstrontium | SrCl | — | 0.090 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | Fe | — | — | — | 0.232 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.154 | 0.154 | — | — | 0.247 | — | 0.101 | 0.101 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.008 | — | — | — | 0.412 | — | 0.120 | 0.043 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.655 | 0.296 | — | — | 0.440 | 0.371 | 3.295 | 3.295 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.094 | — | — | — | — | — | 7.463 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.104 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.654 | — | — | — | 0.521 | — | 0.011 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.222 | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 4.383 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.007 | 2.229 | 2.126 | — | 0.140 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 0.384 | 1.429 | 1.429 | 0.488 | 0.565 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.609 | — | 5.400 | — | 1.750 | — | 2.205 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.688 | — | 0.664 | — | 0.550 | — | 0.011 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.234 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.065 | — | — | — | — | — | 0.064 | 0.064 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.200 | — | 0.104 | — | 0.169 | — | 0.038 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.401 | — | 0.209 | — | 0.339 | — | 0.076 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | CaO | — | 0.161 | — | 2.044 | — | 0.636 | — | 3.902 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.020 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.482 | — | 3.725 | — | 1.241 | — | 1.354 |
| Sauerstoff | O | — | — | — | 0.066 | — | — | — | — |
| Wasser | HO. | — | — | — | — | — | — | — | 0.007 |
| Organische Substanz | — | 0.453 | 0.453 | 0.456 | 0.456 | 0.677 | 0.677 | — | — |
| | | — | 0.028 a | | | — | 0.259 b | — | 0.066 c |
| | | 3.337 | 3.337 | 10.399 | 10.398 | 5.059 | 5.059 | 13.3444 | 13.344 |
| | | 8.7 ° | HP. | 8.7 ° | Val. | 8.7 ° | Val. HP. | 8.1 ° | Hg. HP. |

a. Phosphorsäure.
b. doppeltkohlensaures Kali.
c. schwefelsaure Thonerde.
d. Natriumsulfhydrat.
e. ab Wasser 0.065.

| | St. Amand, Frankreich, Nord. | | | | | | Amélie-les-Bains, Frankreich. | | | | | | Amphion, Savoyen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Bouillon = Pavillon ruiné.** | | **Mittlere Q. (Vérité?).** | | **Puisard (Chapelle?).** | | **Source Amélie.** | | **Grand Escaldadou.** | | **Manjolet.** | | | |
| | Kuhlmann 1834. | | Pallas. | | Kuhlmann 1834. | | Bouis. | | Poggiale 1858. | | Anglada. | | Tingry. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.253 | — | 0.120 | 0.120 | 0.317 | 0.317 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.097 | 0.109 | 0.109 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.34 | — | 2.512 | — | 1.120 | — | 0.421 | — | 0.354 | 0.219 | 0.164 | 0.140 | 0.0067 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0008 | — |
| | — | 1.272 | — | 2.384 | — | 1.062 | — | 0.111 | — | — | — | 0.022 | — | 0.0072 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.103 | — | — | — | 0.0005 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.142 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.114 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.94 | 2.109 | 0.605 | 0.198 | 0.570 | 1.287 | 0.198 | — | 0.490 | 0.490 | 0.515 | 0.500 | — | — |
| | 3.84 | 3.840 | 5.950 | 5.950 | 3.680 | 3.680 | — | — | — | — | — | 0.005 | 0.0121 | — |
| 20 | 7.43 | — | 1.683 | — | 6.800 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0204 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 2.315 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0174 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 3.712 | — | — | — | 3.596 | — | 0.164 | — | — | — | 0.005 | — | — |
| | — | — | — | 3.170 | — | — | 1.166 | — | 2.546 | 1.288 | 0.870 | — | — | 0.0085 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 | — | — | 0.0140 |
| | 2.29 | — | 5.468 | — | 2.361 | — | 0.144 | — | — | — | 0.028 | — | 0.1584 | — |
| | — | — | 2.438 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0184 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.20 | — | 0.199 | — | 0.280 | — | 0.890 | — | 0.588 | — | 0.378 | — | — | — |
| | — | 0.401 | — | 0.399 | — | 0.562 | — | 1.786 | — | 1.180 | — | 0.758 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.307 | — | 1.616 | — | 3.183 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0664 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.040 | — | — | — | 0.0049 | — |
| 40 | — | 1.400 | — | 2.822 | — | 1.442 | — | 0.770 | — | 0.738 | — | 0.533 | — | 0.0924 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.140 | 0.140 | 0.109 | 0.109 | 0.158 | 0.158 | 0.0006 | 0.0006 |
| | | | | | | | — | 0.182 d | | | | | — | 0.0156 c |
| | 16.04 | 16.041 | 18.855 | 18.854 | 14.811 | 14.812 | 3.326 | 3.392 e | 4.356 | 4.356 | 2.436 | 2.438 | 0.2223 | 0.2226 |
| | 19.5 ° | L. | | S. | 26 ° | L. | 47 ° | Hg. L. | 61.2 | Val. Jo. | 43 ° | Laz. Hg. Sg. | | HP. |

| Ort | | Andelsbuch, Vorarlberg. | | Andersdorf, Böhmen. b | | Andrejapol, Russland, Twer. | | St. Angelo, Lemnos. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Eisenwasser. | | | | | | | |
| Analytiker | | Kofler. | | | | Hess. | | Landerer. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | 1.167 | 1.167 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.055 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.033 | — | — | — | 7.969 | 5.871 | 65.922 | 65.922 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.056 | — | — | — | 0.423 | 0.423 | 18.465 | 14.677 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.117 | — | — | 0.357 | 0.546 | — | 4.426 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.016 | — | — | — | 0.794 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.535 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.137 | — | 0.011 | — | 0.383 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.173 | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 0.140 | — | — | — | 6.026 | 10.814 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 5.426 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.362 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 1.360 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.901 | 0.976 | 1.754 | 1.905 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 4.140 | — | 2.729 | — | 0.245 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.391 | — | 0.412 | — | 1.095 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | 0.970 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.023 | — | 0.390 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.035 | — | 0.150 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.011 | — | 0.601 | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.546 | — | 0.776 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.006 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.660 | — | 1.791 | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.039 | — | 0.003 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.080 | 0.080 | — | — | — | — | — | — |
| | | — | 0.067 a | | | 0.724 f | — | | |
| | | 5.685 | 5.684 | 5.598 | 5.599 | 10.813 | 10.882 d | 97.006 | 97.006 |
| | | | A. Ph. 1867 | 11 ° | S. | 5 ° | HP. | | HP. |

a. doppeltkohlensaures Kali.
b. wohl gleichbedeutend mit Sternberg.
c. phosphorsaure Thonerde!
d. ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.068.

| | Anguillara, Italien. | | Anhalt-Schaumburg, Nassau. | | Annaberg, Sachsen. | | Annabrunnen, Bayern. | | Antequera, Spanien, Malaga. | | Antogast, Baden. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | | | | | | Antoniusq. | | Badeq. | |
| | Barlocci. | | Amburger. | | Lampadius. | | Vogel. | | Ayuda. | | Bunsen 1879. | | Bunsen 1871. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 8.988 | — | — | — | 0.616 | — | 0.096 | — | 0.325 | — | 0.455 | — | 0.453 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.884 | — | — | — | — | — | — | — | 0.139 | 0.187 | — | — | — | — |
| | — | 9.559 | — | — | — | 0.585 | — | 0.091 | — | 0.252 | — | 0.344 | — | 0.338 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.065 | — | 0.073 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.733 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.044 | 0.044 | — | — | 0.591 | 0.591 | 0.735 | 0.735 |
| | — | — | — | — | 0.867 | 0.133 | 0.003 | 0.003 | — | — | 7.352 | 1.018 | 7.805 | 1.133 |
| | 6.297 | 6.297 | — | — | — | 0.620 | — | — | 0.368 | 0.368 | — | 5.059 | — | 5.350 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.011 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.375 | — | 0.365 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.004 | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 8.149 | 12.897 | 12.897 | 3.069 | 4.634 | 0.037 | 0.160 | — | 0.287 | 6.984 | 13.050 | 7.978 | 14.563 |
| | 3.400 | 4.597 | 1.321 | 1.321 | 0.660 | — | 1.190 | 1.190 | 0.287 | 0.222 | 5.396 | — | 5.708 | — |
| | 19.508 | — | 5.625 | — | 1.688 | — | 2.250 | — | 0.328 | — | 8.384 | — | 9.127 | — |
| | — | — | 2.094 | — | — | — | — | — | — | — | 0.393 | — | 0.384 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.004 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.017 | 0.017 | 0.016 | 0.016 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 1.388 | — | — | — | — | — | — | — | 0.054 | — | 0.497 | — | 0.428 | — |
| | — | 2.785 | — | — | — | — | — | — | — | 0.108 | — | 0.997 | — | 0.859 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.761 | — | 2.187 | — | 0.361 | — | 0.829 | — | — | — | 3.087 | — | 3.381 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.025 | — | 0.028 | — |
| 40 | — | 6.319 | — | 4.589 | — | 0.568 | — | 1.304 | — | 0.078 | — | 5.492 | — | 5.851 |
| | — | — | — | 0.209 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 40.465 | 40.467 | 21.937 | 21.936 | 6.900 | 6.901 | 3.620 | 3.621 | 1.501 | 1.502 | 30.109 | 30.108 | 32.662 | 32.664 |
| | 21 ° | HP. | | S. | 21 ° | Hg. HP. S. | | S. | 17.5 ° | Rb. 499 | 9.2 ° | Bunsen | 8.4 ° | Bunsen Val. |

| Ort | | Antogast, Baden. | | St. Antoine de Guagno, Corsica. | | Appenzell, Schweiz. | | Aramayona, Spanien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Peters- oder Trinkq.** | | **Grosse und kleine Q.** | | **Unter- oder Dorfbad.** | | **Baños.** | |
| Analytiker | | Bunsen 1871. | | Poggiale. a | | Sulzer. | | Laveria und Toca. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | 0.324 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | 1.060 | 1.060 | — | — | — | 0.570 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.160 |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.139 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.459 | — | 2.392 | 0.274 | — | — | 0.856 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.419 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.166 | — | 1.683 | — | — | — | 1.303 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.216 | — | 0.179 | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.741 | 0.741 | 0.163 | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 7.295 | 0.944 | 2.163 | 2.402 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 5.020 | 0.470 | 0.470 | — | — | 0.646 | 1.175 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 0.102 | — | — | — | 1.380 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.440 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.459 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 6.480 | 12.394 | — | 1.298 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 5.354 | — | — | — | 5.158 | 5.158 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 8.564 | — | 2.077 | — | 1.875 | — | 10.742 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.464 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | 0.159 | 0.159 | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.011 | 0.011 | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.569 | — | 0.479 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.142 | — | 0.961 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 3.247 | — | — | — | 0.729 | — | 3.963 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.083 | — | 0.068 | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 5.700 | — | 0.509 | — | 1.146 | — | 6.564 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.172 |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.719 | 0.719 | 0.065 | 0.065 | — | — |
| | | 30.020 | 30.021 | 9.852 | 9.853 | 7.098 | 7.098 | 14.367 | 14.366 |
| | | 8.1 ° | Buns. Val. | 35 ° u. 50 ° | HP. S. | | Hg. HP. S. | 12.5 ° | Rb. 127 |

a. bei Jo. stark abweichend.
b. ab Wasserstoff und Wasser 0.015.
c. kohlensaures Mangoxydul-Eisenoxydul-Kali-Lithion, phosphorsaure Thonerde, Kieselsäure!
d. ab Wasserstoff und Wasser 0.119.
e. ab Wasserstoff.

| | Aranyos, Siebenbürgen. | | Archena, Spanien, Murcia. | | Arechavaleta, Spanien. | | Arenosillo, Spanien, Cordoba. | | Arezzo, Italien. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | **Manantial de Ibarra.** | | | | **Casino de Falciaj.** | | **Chiusa dell' Alioti.** | | **Chiusa dei Monaci.** | |
| | Pataki. | | Zavala 1877. | | Lletget und Toca 1855. | | Linares y Gonzalez. | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 0.024 | 0.024 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.042 | — | 0.858 | — | 0.814 | 0.814 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.096 | — | 1.969 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.810 | — | 25.563 | 17.759 | 3.875 | — | 0.678 | — | — | — | 0.694 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 2.218 | 2.218 | — | — | 0.543 | 0.543 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.732 | 2.086 | 0.532 | 7.934 | — | 3.675 | 0.271 | 0.183 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.238 | — | — | — | — | — | 0.480 | — | — | — | 0.433 | — | — |
| | — | 0.155 | — | — | — | — | — | — | — | 0.335 | — | 0.335 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 5.252 | 1.865 | 2.726 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 3.162 | 3.162 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | 0.997 | — | 5.030 | — | 12.505 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.115 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 6.871 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.692 | — | 4.282 | — | — | — | — | 8.844 | 8.844 | 9.822 | 10.712 | 4.912 | 4.912 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.115 | 2.115 | 2.115 | 2.115 | 4.232 | 4.232 |
| | 3.154 | — | 4.284 | — | 5.234 | — | — | — | 6.997 | — | 6.997 | — | 0.999 | — |
| | 1.616 | — | — | — | — | — | — | — | 0.957 | — | 0.957 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.260 | — | — | — | 0.114 | — | 0.407 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.522 | — | — | — | 0.229 | — | 0.717 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.095 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.953 | — | — | — | 5.330 | — | — | — | 2.722 | — | 2.722 | — | 0.389 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.823 | — | 0.108 | — | 3.198 | — | — | — | 4.800 | — | 4.280 | — | 0.610 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.096 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.022 | — | 0.454 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 2.440 | 2.440 | — | — | 0.678 | 0.678 | — | — | — | — | — | — |
| | | | 2.394c | 2.394c | | | | | | | | | | |
| | 8.569 | 8.584b | 42.527 | 42.529 | 27.613 | 27.614 | 3.391 | 3.510d | 18.913 | 18.912 | 20.585 | 20.597e | 10.143 | 10.143 |
| | 11 ° | S. | 52.5 ° | Jo. 189 | 17.5 ° | Rb. 128 | 24 ° | Rb. 131 | 16 ° | S. | 16 ° | S. HP. | 16 ° | S. |

| Ort | | Arezzo, Italien. | | Armajolo, Toscana. | | Arnedillo, Spanien, Logrono. | | Arnstadt, Thüringen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Villa delle Caselle. | | Il bollore. | | | | Riedquelle bei Plaue. | |
| Analytiker | | Giulj. | | Giulj. | | Saenz Diez 1869. | | Werner 1864. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.305 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.700 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | 0.092 | — | 0.040 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | 0.142 | 0.142 | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 4.044 | — | 51.159 | 36.942 | 38.031 | 33.316 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.186 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 4.054 | — | 13.150 | — | 4.442 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.216 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.107 | — | 0.047 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 1.284 | 3.867 | 17.610 | 3.548 | 5.139 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 5.200 | 5.435 | 3.460 | 3.460 | 2.285 | 2.285 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 1.901 | — | 13.110 | — | 1.486 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.453 | — | 0.035 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 5.894 | 5.894 | — | 2.484 | — | 2.987 | — | 4.370 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 4.232 | 4.232 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.999 | — | 14.158 | — | 3.190 | — | 4.193 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.477 | — | 0.037 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | 0.302 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.606 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.777 | — | 4.242 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.083 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.222 | — | 7.457 | — | 0.218 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | 0.161 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 2.177 | 2.177 | — | — |
| | | 12.125 | 12.125 | 26.271 | 26.270 | 77.634 | 77.635 | 49.590 | 49.592 |
| | | 16 ° | S. HP. | 31 ° | S. PH. | 52.5 ° | Jo. 194. | 15 ° | Val. Pf. |

a. Nach Mittheilung des Königl. Salzamtes wird nur diese Quelle zum Baden benutzt.

b. Calciumsulfhydrat; bleibt im Filtrat einer Lösung von 2.635 Schwefelcalcium.

c. Kieselsaure Magnesia.

| | Arnstadt, Thüringen. | | Arteijo, Spanien, Coruña. | | Artern, Thüringen. | | | | | | | | Arties, Spanien, Lerida. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Soole von Arnshall.** | | | | **Eisenquelle.** | | **Soole.** | | **Soole.** | | **Thal-Bade-Soole.** | | **Heisseste Quelle.** | |
| | Lucas 1864. | | Casares. | | Trommsdorf. | | Mitscherlich. | | Wackenroder 1840. | | Wackenroder ? | | Giberga 1848. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.013 | 0.013 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.605 | 0.605 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.244 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.23 | 0.23 | — | — | — | — | — | 0.74 | — | 0.27 | — | 4.52 | 0.134 | 0.134 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2239.65 | 2239.43 | 16.20 | 15.16 | 1.074 | — | 287.81 | 268.74 | 2359.00 | 2359.00 | 244.90 | 211.40 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 51.38 | 39.70 | — | — | — | — | — | — | 32.67 | 1.03 | 6.10 | — | 1.243 | 0.063 |
| | 64.50 | 78.37 | 3.40 | 4.38 | — | 1.021 | — | 17.55 | — | 36.77 | — | 35.55 | 0.177 | 0.094 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.960 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.87 | — | 0.32 | — | 5.30 | — | — | — |
| | — | — | — | 1.26 | 1.093 | 0.921 | 3.22 | 18.95 | — | — | — | 39.64 | — | — |
| | — | 14.76 | — | — | 0.425 | 0.425 | 5.20 | 5.20 | 4.98 | 45.00 | — | 7.70 | — | — |
| 20 | 17.00 | — | 1.20 | — | 0.945 | — | 15.80 | — | 45.10 | — | 42.90 | — | 1.448 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.30 | — | — | — | 1.238 | — | 1.57 | — | — | — | 0.39 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.852 |
| | — | 0.29 | — | — | — | 1.360 | — | 7.86 | — | — | — | 1.13 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.348 | — | 6.05 | — | — | — | 0.72 | — | 0.993 | — |
| | 0.32 | — | — | — | 1.302 | — | 1.65 | — | — | — | 0.41 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | 0.081 | — | — | — | — | — | — | — | 0.768 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.162 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | — | — | 0.130 | — | — | — | — | — | — | — | 0.606 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.091 |
| | — | — | — | — | 0.651 | 0.651 | — | — | — | — | — | — | 1.350 | 1.350 |
| | | | | | | | | | | | | | | 1.940b |
| | | | | | | | | | | | | | | 1.267c |
| | 2373.698 | 2373.698 | 20.80 | 20.80 | 5.919 | 5.918 | 320.60 | 320.61 | 2442.07 | 2442.07 | 300.33 | 300.33 | 7.357 | 7.357 |
| | 11.2. | Val. Pf. | 30 ° | Rb. 245. | | S. | | L. | | L. Pf. | | K.Salzamt a | 42.5 ° | Rb. 375 |

| Ort | | Asciano, Toscana. | | Ashby, England. | | Asinalunga, Toscana. | | Assmannshausen, Nassau. b | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | Acqua della Pietra. | | Warme Quelle. | |
| Analytiker | | Santi. | | Ure. | | Giulj. | | Fresenius 1876. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | 0.00004 | 0.00004 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | 1.15 | 1.15 | — | — | 0.0057 | 0.0057 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.072 | 0.414 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 7.243 | — | 1186.20 | 1186.20 | 2.776 | — | 5.421 | 3.149 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.200 | 0.200 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 2.31 | 2.31 | 1.510 | — | — | 0.451 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 6.869 | 123.05 | 123.05 | — | 4.398 | — | 1.355 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.022 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.399 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.605 | 7.101 | — | — | — | — | — | 0.309 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 4.945 | 4.945 | — | — | 4.166 | 1.295 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 6.222 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.025 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.012 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 3.637 | — | 0.030 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 2.152 | — | — | — | 3.561 | 1.760 | 3.587 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 8.468 | 13.568 | 0.610 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 7.943 | — | — | — | 27.994 | — | 1.761 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 3.829a | — | 0.031 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.018 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.003 | 0.003 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.117 | — | — | — | — | — | 0.315 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.235 | — | — | — | — | — | 0.632 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.183 | — | — | — | 8.666 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.592 | — | — | — | 13.619 | — | 0.450 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 27.075 | 27.077 | 1312.71 | 1312.71 | 48.743 | 48.744 | 10.63274 | 10.63374 |
| | | | S. | | S. HP. | 15 ° | HP. | 31.1 ° | Fresen. |

a. Angegeben ist Eisenoxydul 2.776, angenommen die gleiche Menge kohlensauren Eisenoxyduls.
b. Fünf früher von Jung untersuchte Quellen sind jetzt unter dem Eisenbahndamm verschüttet.
c. Kieselsaures Kali.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Salpetersaure Magnesia.
f. Doppeltkohlensaures Kali.
g Salpetersaurer Kalk.
h. Phosphorsäure.
i. Mineralwasser?

| | Atya, Ungarn. | | Au, Bayern. | | Audinac, Frankreich, Ariège. | | | | Auerbach, Hessen. | | Augsburg, Bayern. | | Augustusbad, Sachsen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Duzzogó = Sprudel. | | | | Badequelle. | | Louisenquelle. | | | | Mauerbad. i | | Moorquelle. | |
| | Kitaibel. | | Vogel. | | Filhol 1849. | | Filhol 1849. | | Jochheim 1854. | | Eckert 1864. | | Stein u. Bley 1864. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.017 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.039 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.016 | — | — | — | — | — | — | — | 0.076 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.199 | 0.199 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.100 | — | 0.117 | — | — | — | 0.265 | — | 0.009 | 0.009 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.127 | 0.127 | — | — |
| 10 | 8.717 | 0.974 | — | — | — | — | 0.064 | — | 0.222 | — | 0.012 | — | — | — |
| | — | 9.048 | — | 0.013 | — | 0.094 | — | 0.188 | — | 0.260 | — | 0.322 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 |
| | 1.657 | — | 0.016 | — | — | — | — | — | — | — | 0.345 | — | 0.005 | — |
| | — | — | — | — | 0.105 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.291 | 2.434 | — | 0.011 | 5.205 | 5.205 | 4.814 | 4.895 | 0.195 | 0.029 | — | 0.230 | 0.106 | — |
| 20 | — | — | — | — | 10.792 | — | 9.153 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.057 | — | 0.152 | — | 0.210 | — | 0.011 | — | 0.139 |
| | — | — | — | — | — | 0.153 | — | 0.095 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 6.297 | — | 5.200 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.071 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.189 | — | — |
| | 7.505 | 16.729 | 0.059 | 0.047 | — | — | — | — | 0.053 | 0.528 | 0.320 | 1.200 | 0.072 | 0.182 |
| | 13.144 | — | 3.564 | — | 3.280 | — | 2.369 | — | 3.344 | — | 3.712 | — | 0.623 | — |
| | — | — | — | — | 0.060 | — | 0.160 | — | 0.221 | — | 0.012 | — | 0.171 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.161 | — | 0.100 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.055 | 0.055 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.174 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 1.184 | — | — | — | 0.100 | — | 0.060 | — | 0.117 | — | 0.159 | — | 0.199 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.200 | — | 0.120 | — | — | — | 0.319 | — | — |
| | — | 1.140 | — | — | — | — | — | — | — | 0.223 | — | — | — | 0.380 |
| | — | — | — | 1.375 | — | 5.671 | — | 4.595 | — | 1.063 | — | 0.797 | — | 0.062 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.690 | — | 2.212 | — | 2.124 | — | 1.594 | — | 1.838 | — | 1.340 | — | 0.396 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.003 |
| | — | — | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.013 | 0.013 | 0.420 | 0.420 | 0.580 | 0.580 | — | — | 1.293 | 1.293 | 0.461 | 0.461 |
| | | 1.482c | 0.023d | 0.058d | | | | | | | 1.282e | 0.453f | | 0.005f |
| | | | | | | | | | | | | 1.420g | | |
| | | | | | | | | | | | | 0.076h | | |
| | 33.498 | 33.497 | 3.834 | 3.832 | 20.223 | 20.221 | 17.417 | 17.419 | 4.152 | 4.151 | 7.976 | 7.976 | 1.646 | 1.646 |
| | | HP. | | S. | 27.5 ° | HP. Laz. | 27.5 ° | HP. Laz. | 12 ° | JH. | 10.6 ° | A Ph. 1866 | | Hg. |

| Ort | | Augustusbad, Sachsen. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Salzquelle.** | | **Sodaquelle.** | | **Stahlquelle.** | | **Stollenquelle.** | |
| Analytiker | | Chemische Centralstelle zu Dresden (Hofrath Fleck) 1878. | | | | | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.041 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.0752 | — | 0.155 | — | 0.020 | — | 0.115 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.0241 | — | — | — | — | — | 0.024 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.0432 | — | 0.147 | — | 0.019 | — | 0.047 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.0758 | 0.0758 | 0.100 | 0.100 | 0.085 | 0.085 | 0.046 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.1184 | — | 0.206 | 0.386 | 0.170 | 0.018 | 0.026 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.1828 | 0.1525 | 0.346 | 0.346 | — | 0.075 | 0.181 | 0.150 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.0631 | — | 0.457 | — | — | — | 0.190 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.0229 | — | 0.247 | — | 0.068 | — | 0.299 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.0017 | — | 0.071 | — | — | — | 0.008 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.1102 | — | 0.003 | — | — | — | 0.008 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.192 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.080 | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.3577 | — | 1.500 | — | 0.996 | — | 0.162 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.0241 | — | 0.260 | — | 0.071 | — | 0.315 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.0018 | — | 0.075 | — | — | — | 0.010 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.2475 | — | 0.272 | — | 0.245 | — | 0.201 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.1825 | — | — | — | — | — | 0.142 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.3009 | — | 0.519 | — | 0.468 | — | 0.248 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.449 | — | 0.155 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.2326 | — | 1.102 | — | 0.588 | — | 0.278 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 1.1464 | 1.1464 | 3.371 | 3.370 | 1.667 | 1.668 | 1.246 | 1.245 |
| | | 8.5 ° | Brsch. | 8 ° | Brsch. 1879. | 7.4 ° | Brsch. | 8 ° | Brsch. |

a. schwefelsaures Kupferoxyd.

| | Augustusbad, Sachsen. | | Augustus-brunnen, Sachsen. | | Aulus, Frankreich, Ariège. | | | | | | Aumale, Frankreich, Seine infér. | | Aussee. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Tiefbrunnen.** | | | | **Bacque.** | | **Darmagnac.** | | **Trois Césars.** | | | | **Soole.** | |
| | Ch. Centr. z. Dr. (Hfrth. Fleck). | | Lampadius. | | Henry. | | Garrigou 1877. | | Garrigou 1877. | | Diezengremel. | | v. Hauer. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.0 | 2.0 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.792 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.676 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 78.7 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.002 | 0.002 | 0.002 | 0.002 | — | — | — | — |
| | 0.179 | — | 21.484 | 18.440 | 0.400 | — | 0.382 | — | 0.023 | — | — | — | 2443.9 | 2460.9 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.014 | 0.014 | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.034 | 0.027 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 75.9 | — |
| | — | 0.180 | — | 2.889 | — | 0.380 | — | 0.363 | — | 0.022 | 3.309 | 1.337 | — | 13.9 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.296 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.798 | — | — |
| | 0.070 | 0.070 | — | — | — | — | 0.056 | 0.056 | 0.050 | 0.050 | — | — | 92.0 | — |
| | — | 0.019 | 14.323 | 10.197 | 1.000 | — | 0.889 | — | 0.042 | 0.071 | — | — | 97.0 | 76.3 |
| | 0.167 | 0.175 | — | 2.140 | 3.403 | 3.403 | 2.208 | 2.208 | 2.845 | 2.845 | — | — | — | 96.0 |
| 20 | 0.141 | — | — | — | 19.343 | — | 19.139 | — | 18.437 | — | — | — | 17.0 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.079 | — | 1.705 | — | 0.095 | 0.057 | 0.084 | — | 0.063 | — | — | — | — |
| | — | 0.052 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0006 | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 11.890 | — | 11.745 | — | 10.795 | — | — | — | — |
| | — | 0.217 | 8.291 | 16.555 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 2.281 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.801 | — | 3.750 | — | 1.454 | — | — | — | 1.901 | — | 0.793 | — | — | — |
| | 0.083 | — | 1.796 | — | 0.100 | — | 0.028 | — | 0.066 | — | 2.281 | — | — | — |
| 30 | 0.055 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0006 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.305 | — | — | — | 0.800 | — | 0.940 | — | 0.148 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.292 | — | 1.177 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.582 | — | — | — | 0.298 | — | 0.676 | — | 0.282 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 8.197 | — | 7.375 | — | 8.187 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.435 | — | — | — | 0.945 | — | 0.016 | — | 1.198 | — | 1.739 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.221 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.108 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.950 a 0.0025 | 0.950 a 0.0025 | 0.148 | 0.148 | — | — | — | — |
| | 1.835 | 1.836 | 51.925 | 51.926 | 26.500 | 26.500 | 24.6675 | 24.6685 | 23.6626 | 23.6636 | 7.175 | 7.175 | 2727.8 | 2727.8 |
| | 8.4 ° | Brsch. | 10 ° | S. | 25 ° | HP. | 20 ° | Jo. 265 | | Jo. 265 | | S. | | Brsch. 1875. |

| | | Auteuil, Frankreich, Seine. | | Lago d'Averno. | | Avesne, Frankreich, Hérault. | | Balnea d'Avignone, Italien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Source Quicherat.** | | **Puzzola di Pienza.** | | | | **Grosses Bassin.** | |
| Analytiker | | Henry 1850. | | Giulj. | | Chancel 1869. | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | ? | ? | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.200 | — | — | — | 0.085 | — | 0.694 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.642 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.139 | — | — | — | 0.081 | — | 1.409 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.172 | 0.172 | — | — | 0.011 | 0.011 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 2.920 | 1.152 | — | — | 0.119 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 1.100 | 1.100 | 2.776 | 2.776 | — | 0.101 | 3.756 | 3.039 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 17.400 | — | 4.165 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | 2.197 | 2.197 | 18.034 | 18.034 | — | — | — | 0.909 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | 0.140 | 0.140 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 11.231 | 9.717 | 12.167 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.721 | 0.562 | — | 0.890 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.780 | 0.672 | 0.566 | 2.193 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 1.672 | — | 37.123 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.957 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | 0.002 | 0.002 | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 1.400 | — | — | — | 0.161 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 2.809 | — | — | — | 0.323 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 6.590 | — | 1.715 | — | 0.609 | — | 13.726 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 1.190 | — | 21.572 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.730 | 0.730 | — | — | — | — | — | — |
| | | 5.291a | 5.291a | 11.107a | 11.107a | | | | |
| | | 32.550 | 32.551 | 45.799 | 45.799 | 3.551 | 3.551 | 43.738 | 43.738 |
| | | 10.5 ° | Jo. 267. | | HP. | 27 ° | Jo. 269. | 45 ° | HP. |

a. schwefelsaure Thonerde.
b. Manganchlorür.
c. bei Lersch: Schwefelnatrium.
d. ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
e. bei Lazari: organisch-animalische Materie.
f. bei Lazari: Verlust.
g. nach Magnes-Lahens.

| | Balnea d'Avignone, Italien. | | Ax, Frankreich, Ariège. | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **S. Giovanni.** | | **Nr. I.** | | **Nr. IV.** | | **Nr. V. (Couloubret?)** | | **Bain fort ancien.** | | **Bain fort nouveau.** | | **Breilh.** | |
| | Giulj. | | Magnes-Lahens 1821. | | Dispans 1802. | | Magnes-Lahens 1821. | | Garrigou 1862. | | Dispans 1802. | | Thibaud. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.094 | — |
| | — | — | — | — | 0.073 g | 0.073 g | 0.426 e | 0.426 e | 0.1480 | 0.1480 | 0.196 g | 0.196 g | — | 0.139 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.070 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.002 | — | — | — | 0.012 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.694 | — | 0.354 | 0.241 | 0.177 | — | 0.532 | 0.455 | 0.2300 | 0.0259 | 0.221 | 0.181 | 0.295 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.642 | — | — | — | — | 0.023 | — | — | — | 0.0281 | — | — | — | — |
| | — | 1.409 | — | — | — | — | — | — | — | 0.1575 | — | — | — | 0.280 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.047 | — | — | — | 0.018 | — | 0.0026 | — | 0.023 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.092 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.062 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.012 | 0.010 | — | — | 0.014 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.030 | — | 0.6750 | 0.6608 | 0.037 | 0.009 | 0.262 | — |
| | 3.144 | 2.425 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.715 | 0.715 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.578 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.909 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0038 | — | — | — | 0.039 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.042 | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 0.018 | — | 0.0060 | — | — | — | 0.467 |
| | — | 0.890 | 1.153 | 0.349 | 0.876 | 0.245 | 0.945 | — | 1.1736 | — | 0.962 | 0.183 | — | — |
| | 2.272 | 3.904 | — | — | 0.141 | 0.107 | — | — | 0.0378 | — | — | — | — | — |
| | 36.392 | — | — | — | — | — | — | — | 0.2044 | — | — | — | 1.667 | — |
| | 0.957 | — | — | — | 0.178 | — | — | — | 0.0040 | — | — | — | 0.041 | — |
| 30 | — | — | 0.072 | — | — | — | 0.072 | — | — | — | 0.044 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.390 | — | 0.354 | — | 0.442 | — | 0.5956 | — | 0.354 | — | 0.159 | — |
| | — | — | — | 0.782 | — | 0.710 | — | 0.887 | — | 1.1951 | — | 0.710 | — | 0.319 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 13.440 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.690 |
| | — | — | 0.018 | — | — | — | 0.007 | — | 0.0010 | — | 0.009 | — | — | — |
| 40 | — | 21.123 | — | 0.512 | — | 0.492 | — | 0.594 | — | 0.8416 | — | 0.482 | — | 1.041 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.050 |
| | — | — | 0.390 c | 0.390 c | 0.221 | 0.221 | 0.283 f | 0.283 f | 0.5000 | 0.5000 | 0.221 | 0.221 | — | — |
| | | | — | 0.057 b | | | — | 0.057 b | | | | | | |
| | 44.101 | 44.100 | 2.377 | 2.378 | 2.020 | 2.025 d | 2.749 | 2.750 | 3.5694 | 3.5694 | 2.058 | 2.059 | 3.811 | 3.810 |
| | 30 ° | HP. | 39.37 ° | Jo. Laz. | 38 ° | Laz. | 66.87 ° | L. Laz. | 44.9 ° | Jo. 272 | 43.8 ° | Laz. | 32.05 ° | S. |

| Ort | | Ax, Frankreich, Ariège. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Canalette. | | Canons. | | Source douce. | | Etuve. | |
| Analytiker | | Chaptal. | | Garrigou 1862. | | Chaptal. | | Chaptal. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | 0.005 a | 0.005 a | 0.2100 | 0.2100 | — | — | 0.196 b | 0.196 b |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.173 | — | 0.2650 | 0.0828 | 0.173 | — | 0.433 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | 0.0055 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.164 | — | 0.1567 | — | 0.164 | — | 0.411 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.0078 | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.210 | 0.5090 | 0.4965 | — | 0.210 | — | 0.525 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.333 | 0.333 | — | — | 0.147 | 0.147 | 0.130 | 0.130 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.281 | — | — | — | 0.407 | — | 0.694 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.0133 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.047 | — | — | — | 0.121 | — | 0.112 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 1.3676 | 0.0263. | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.0075 | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.298 | — | 0.2034 | — | 0.074 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.0140 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | — | — | 0.6523 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 1.3088 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.148 | 0.0030 | — | — | 0.113 | — | 0.078 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.182 | — | 0.9240 | — | 0.046 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.3600 | 0.3600 | — | — | — | — |
| | | 1.090 | 1.089 | 3.5918 | 3.5917 | 0.801 | 0.801 | 1.453 | 1.452 |
| | | 29.6 ° | S. | 75.2 ° | Jo. 272 | 37.5 ° | S. | 70 ° | S. |

a. nach Alibert-Lersch.
b. nach Filhol-Lersch.
c. schwefelsaure Thonerde.

| | Ax, Frankreich, Ariège. | | | | | | | | | | | | San Juan de Azcoitia, Span., Guipuzcoa. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Gourguette.** | | **Grande Pyramide.** | | **Petit Robinet.** | | **Bains du Teich.** | | **Eau du Teich.** | | **Viguerie.** | | | |
| | Chaptal. | | Dispans 1802. | | Dispans 1802. | | Magnes-Lahens 1821. | | Thibaud. | | Garrigou 1862. | | Rojas und Sagastume. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | ? | — | — | — | 0.035 | — | — | — | 0.0039 | — |
| | 0.036 b | 0.036 b | 0.221b | 0.221b | — | ? | 0.052 | 0.052 | — | 0.080 | 0.2000 | 0.2000 | — | 0.009 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.292 | 1.197 | 0.044 | 0.044 | 0.163 | 0.058 | 0.241 | — | 0.3500 | 0.1559 | 2.437 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0055 | — | — |
| | — | — | — | 0.091 | — | — | — | 0.072 | — | 0.229 | — | 0.1744 | — | 2.313 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.023 | — | — | — | 0.0026 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.015 | 0.015 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.036 | 0.036 | 0.774 | 0.466 | 0.3180 | 0.3145 | 0.521 | 2.871 |
| | 0.259 | 0.259 | — | — | — | — | — | — | 0.285 | 0.285 | — | — | 8.565 | 8.565 |
| 20 | 0.562 | — | — | — | — | — | — | — | 1.009 | — | — | — | 4.117 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0038 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.331 | — | — | — | — | — | — | — | 0.767 | — | — | — | 0.535 |
| | — | — | 0.212 | 0.122 | 1.405 | 1.252 | 1.504 | 0.181 | — | — | 1.3373 | 0.0079 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0075 | — | — | — |
| | — | — | 0.119 | — | — | — | 0.095 | — | 1.227 | — | 0.2264 | — | 9.752 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0040 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.087 | — | 0.063 | — | 0.599 | — | 0.199 | — | 0.6498 | — | 0.257 | — |
| | — | — | — | 0.175 | — | 0.127 | — | 1.202 | — | 0.399 | — | 1.3038 | — | 0.516 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.231 | — | — | — | — | — | — | — | 0.777 | — | — | — | 4.320 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | 0.0010 | — | 0.240 | — |
| 40 | — | — | — | 0.124 | — | 0.090 | — | 0.834 | — | 0.750 | — | 0.9256 | — | 5.960 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — | 0.002 |
| | — | — | — | — | 0.142 | 0.142 | 0.510 | 0.510 | — | — | 0.4500 | 0.4500 | — | — |
| | | | | | | | | | | | | | — | 0.803c |
| | 0.857 | 0.857 | 1.931 | 1.930 | 1.654 | 1.655 | 2.983 | 2.983 | 3.770 | 3.772 | 3.5440 | 3.5440 | 25.8929 | 25.894 |
| | 36 ° | S. | 66 ° | Laz. | | Laz. | 52.5 ° ? | L. Laz. | 70 ° | S. | 73.5 ° | Jo. 272 | | Rb. 161 |

| Ort | | Baccanella, Toscana. | | Baden-Aargau, Schweiz. | | | | Baden-Baden. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | **Staadhofq.** | | **Verenahofq.** | | **Brühq.** c | |
| Analytiker | | Giulj. | | Löwig 1835. | | Müller 1869. | | Bunsen 1871. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.002 | 0.002 | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.044 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.926 | — | 1.090 | 1.714 | 1.748 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 6.250 | 2.265 | 19.399 | 1.627 | 17.675 | 2.514 | 22.244 | 18.938 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.238 | 0.238 | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.174 | — | — | — | 0.162 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 3.780 | — | 16.355 | — | 13.493 | — | 3.272 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | 0.008 | — | 0.105 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.010 | — | 0.004 | — | 0.023 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 1.082 | — | 1.274 | — | 0.038 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 2.912 | — | 16.432 | 0.796 | 15.283 | — | 1.353 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 1.190 | 1.190 | 4.195 | 4.415 | 3.535 | 3.535 | — | 0.205 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 3.603 | — | 15.134 | — | 12.788 | — | 2.139 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | 0.009 | — | 0.122 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.909 | — | — | — | — | — | 0.058 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.346 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 2.038 | — | 5.419 | — | 2.932 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.092 | — | 5.207 | — | 3.977 | — | 1.983 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.957 | — | — | — | — | — | 0.061 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.012 | 0.012 | 0.005 | 0.005 | 0.023 | 0.023 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.010 | — | 0.465 | — | 1.155 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.020 | — | 0.933 | — | 2.317 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.004 | — | 0.002 | — | 0.009 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.710 | — | 1.246 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 0.010 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | a 5.554 | a 5.554 | b 0.024 | b 0.024 | b 0.026 | b 0.026 | | |
| | | 18.646 | 18.648 | 45.250 | 45.248 | 40.932 | 40.932 | 29.528 | 29.529 |
| | | 16.25 ° | HP. | 51 ° | L. HP. Hf. | 46.7 ° | Val. HP. | 68.36 ° | Val. Buns. |

a. schwefelsaure Thonerde.
b. Fluornatrium.
c. die Brühquelle ist jetzt mit Höllen-, Juden- und Ungemachquelle in der Hauptstollenquelle vereinigt. Des historischen Interesses wegen werden die Analysen noch aufgeführt.
d. Chlorcaesium.
e. nach brieflicher Mittheilung des Hofrath Dr. Heiligenthal.
f. Chlorrubidium.

## Baden-Baden.

| | Büttq. | | Fettq. | | Haupt-Stollenq. | | Höllenq. | | Judenq. | | Murrq. | | Ungemachq. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Bunsen 1880. | | Bunsen 1880. | | Bunsen 1881. | | Bunsen 1871. | | Bunsen 1871. | | Bunsen 1880. | | Bunsen 1871. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.129 | 0.129 | — | — | 0.060 | 0.060 | — | — | — | — | 0.1148 | 0.1148 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.867 | 1.941 | 0.962 | 1.424 | 1.330 | 1.330 | 1.470 | 1.470 | 1.596 | 1.701 | 2.237 | 2.237 | 1.518 | 1.518 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 18.892 | 15.647 | 22.101 | 19.406 | 20.104 | 16.862 | 21.101 | 17.972 | 21.825 | 18.746 | 19.358 | 17.614 | 20.834 | 17.882 |
| | 0.427 | 0.427 | 0.306 | 0.306 | 0.537 | 0.537 | 0.124 | 0.124 | — | — | 0.295 | 0.295 | 0.451 | 0.451 |
| 10 | 0.210 | — | 0.635 | — | 0.157 | 0.157 | 0.179 | — | 0.179 | — | 1.064 | — | 0.653 | — |
| | — | 3.259 | — | 2.912 | 0.194 | 3.243 | 0.048 | 3.217 | — | 3.017 | 0.571 | 3.463 | 0.147 | 3.696 |
| | — | 0.015 | — | 0.059 | — | 0.039 | — | 0.011 | — | — | — | 0.006 | — | 0.020 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.0026 | — | 0.029 | — | — | — | 0.0026 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.087 | — | 0.542 | — | — | — | — | — | 0.122 | — | — | — | — | — |
| | — | 1.068 | — | 1.214 | — | 1.002 | — | 0.944 | — | 1.144 | — | 0.828 | — | 0.753 |
| | — | 0.265 | — | 0.800 | — | — | — | 0.225 | — | 0.225 | — | 1.345 | — | 0.825 |
| 20 | 2.339 | — | 1.608 | — | 2.115 | — | 2.217 | — | 2.047 | — | 2.314 | — | 2.202 | — |
| | 0.018 | — | 0.068 | — | 0.045 | — | 0.012 | — | — | — | 0.007 | — | 0.023 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.018 | — | 0.014 | — | 0.005 | — | 0.012 | — | 0.041 | — | 0.003 | — | 0.010 |
| | — | 0.011 | — | — | — | 0.013 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.629 | — | — | — | 0.690 | — | 0.619 | — | 0.444 | — | — | — | 0.322 |
| | — | — | — | 0.570 | — | — | — | — | — | — | — | 0.328 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.754 | — | 2.078 | — | 1.718 | — | 1.768 | — | 1.745 | — | 1.306 | — | 2.276 | — |
| | 0.019 | — | 0.015 | — | 0.0053 | — | 0.013 | — | 0.043 | — | 0.003 | — | 0.010 | — |
| 30 | 0.011 | — | — | — | 0.0135 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.010 | 0.010 | — | — | 0.0026 | 0.0026 | — | — | 0.024 | 0.024 | — | — | — | — |
| | 0.0042 | 0.0042 | 0.0071 | 0.0071 | 0.0073 | 0.0073 | — | — | — | — | 0.007 | 0.007 | — | — |
| 35 | 1.247 | — | 0.661 | — | 1.273 | — | 1.241 | — | 1.124 | — | 0.425 | — | 1.230 | — |
| | — | 2.502 | — | 1.326 | — | 2.555 | — | 2.490 | — | 2.255 | — | 0.853 | — | 2.468 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.001 | — | 0.011 | — | — | — | 0.001 | — |
| 40 | — | 1.088 | — | 0.944 | — | 1.060 | — | 1.088 | — | 1.090 | — | 0.608 | — | 1.398 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | d 0.0071 | d 0.0071 | d 0.0118 | d 0.0118 | d 0.0134 | d 0.0134 | f 0.014<br>d 0.001 | f 0.014<br>d 0.001 | | | d 0.0108 | d 0.0108 | f 0.013 | f 0.013 |
| | 27.0213 | 27.0203 | 28.9949 | 28.9939 | 27.5751 | 28.5763 | 28.189 | 28.1896 | 28.716 | 28.716 | 27.7126 | 27.7126 | 29.358 | 29.3586 |
| | 44.4 ° | e | 63.9 ° | e | 62.7 ° | e | 65.1 ° | Val. Buns. | 68.03 ° | Val. Buns. | 56 ° | e | ? | Val. Buns. |

| Ort | | Baden-Baden. | | Baden bei Wien. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Haupt- oder Ursprungq. a | | Carolinenq. | | Engelbadq. | | Ferdinandsbad. | |
| Analytiker | | Bunsen 1871. | | Schneider 1877. | | b 1862. | | b 1862. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 1.543 | 1.657 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.050 | 0.050 | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 21.478 | 18.440 | 1.510 | — | 0.452 | — | 0.300 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.170 | — | 3.146 | — | 3.664 | — | 2.519 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.959 | — | 5.109 | — | 4.711 | — | 3.228 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.029 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.134 | — | 0.265 | 0.265 | 0.609 | 0.609 | 0.353 | 0.353 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.944 | 3.866 | 5.001 | 6.589 | 5.168 | 4.562 | 3.849 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.215 | — | 3.975 | — | 4.630 | — | 3.186 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 1.938 | — | 7.048 | — | 3.886 | — | 4.513 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.046 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.504 | — | 0.857 | — | — | — | 0.932 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.770 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.787 | — | 3.120 | — | 5.606 | — | 4.937 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.048 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.029 | 0.029 | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 1.190 | — | 0.234 | — | 0.538 | — | 0.467 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 2.388 | — | 0.469 | — | 1.079 | — | 0.937 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 1.600 | — | 1.402 | — | 2.148 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.011 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.116 | — | 1.906 | — | 2.974 | — | 3.017 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.433 | 0.433 | 0.370 | 0.370 |
| Calciumsulfhydrat | $CaS.HS$ | | | 0.118 | — | | | | |
| Natriumsulfhydrat | $NaS.HS$ | | | — | 0.124 | | | | |
| Unterschwefligsaures Natron | $NaO.S_2O_2$ | | | 0.376 | 0.376 | | | | |
| | | 28.378 | 28.377 | 19.683 | 19.682 | 21.777 | 21.776 | 18.021 | 18.020 |
| | | 68.63 ° | Val. Buns. | 34.3 ° | Schneider. | 33 ° | Hg. | 32.5 ° | Hg. |

a. soll sich mit dem Ueberlauf der Haupt-Stollenquelle mischen, daher wohl nicht genau.

b. Podzimek und Trawniczek?

## Baden bei Wien.

| | Franzensbad. | | Frauenbad. | | Johannisbad. | | Josephsq. | | Leopoldsq. | | Mariazeller Q. | | Peregrinig. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | b 1862. | | Schneider 1877. | | Schneider 1877. | | Schneider 1877. | | Schneider 1877. | | Schneider 1877. | | Schneider 1877. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.704 | — | 1.673 | — | 1.169 | — | 1.507 | — | 1.479 | — | 1.490 | — | 1.042 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 3.011 | — | 3.006 | — | 2.968 | — | 3.182 | — | 3.127 | — | 2.549 | — | 2.861 | — |
| | — | 4.188 | — | 5.100 | — | 4.576 | — | 5.147 | — | 5.056 | — | 4.392 | — | 4.331 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.389 | 0.389 | 0.263 | 0.263 | 0.251 | 0.251 | 0.261 | 0.261 | 0.261 | 0.261 | 0.222 | 0.222 | 0.227 | 0.227 |
| | 4.732 | 4.288 | 3.927 | 5.167 | 4.003 | 4.686 | 3.976 | 5.041 | 4.125 | 5.149 | 3.075 | 4.149 | 3.797 | 4.430 |
| | — | 3.806 | — | 3.800 | — | 3.755 | — | 4.025 | — | 3.955 | — | 3.225 | — | 3.620 |
| 20 | 4.253 | — | 6.606 | — | 6.096 | — | 7.021 | — | 7.062 | — | 6.426 | — | 5.879 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.214 | — | 0.653 | — | 0.698 | — | 0.847 | — | 0.941 | — | 1.024 | — | 0.688 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.836 | — | 3.409 | — | 2.855 | — | 3.059 | — | 2.944 | — | 2.541 | — | 2.688 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.064 | 0.064 | — | — | — | — | 0.043 | 0.043 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.562 | — | 0.235 | — | 0.236 | — | 0.219 | — | 0.226 | — | 0.260 | — | 0.199 | — |
| | — | 1.128 | — | 0.471 | — | 0.473 | — | 0.439 | — | 0.453 | — | 0.522 | — | 0.399 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.518 | — | 1.572 | — | 1.386 | — | 1.585 | — | 1.600 | — | 1.470 | — | 1.346 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.956 | — | 2.085 | — | 1.746 | — | 1.870 | — | 1.798 | — | 1.554 | — | 1.646 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.461 | 0.461 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | 0.191 | — | 0.143 | — | 0.194 | — | 0.188 | — | 0.104 | — | 0.131 | — |
| 45 | | | — | 0.201 | — | 0.151 | — | 0.205 | — | 0.198 | — | 0.110 | — | 0.138 |
| | | | 0.117 | 0.117 | 0.381 | 0.381 | 0.100 | 0.100 | 0.121 | 0.121 | 0.295 | 0.295 | 0.188 | 0.188 |
| | 18.948 | 18.948 | 19.427 | 19.429 | 18.102 | 18.103 | 19.583 | 19.584 | 19.533 | 19.532 | 16.962 | 16.963 | 17.055 | 17.056 |
| | 32.5 ° | Hg. | 34.3 ° | Schneider. | 31.5 ° | Schneider. | 34.5 ° | Schneider. | 30.2 ° | Schneider. | 29.3 ° | Schneider. | 27.6 ° | Schneider. |

| Ort | | Baden bei Wien. | | | | Badenweiler, Baden. | | Badstofuhver, Schweden. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Römer- oder Ursprungq. | | Sauerhof-Schwefelq. | | | | | |
| Analytiker | | Schneider 1877. | | Podzimek und Trawniczek. | | Bunsen 1859. | | Black. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.124 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.285 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.439 | — | 2.904 | — | 0.048 | — | 2.900 | 2.733 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 0.029 | 0.029 | 0.036 | 0.036 | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 3.194 | — | 2.662 | — | 0.019 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 5.097 | — | 5.740 | — | 0.059 | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | 0.132 | — | 0.011 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.026 | — | — | — | 0.127 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.265 | 0.265 | 0.447 | 0.447 | 0.072 | 0.072 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 4.164 | 5.137 | 2.739 | 4.924 | 0.782 | 0.466 | 1.279 | 1.279 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 4.040 | — | 3.365 | 0.157 | 0.390 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 6.506 | — | 8.191 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | 0.153 | — | 0.013 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.036 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.585 | — | 1.392 | — | 0.029 | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.720 | 0.936 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.225 | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.280 | — | 2.675 | — | 1.773 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.038 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | 0.143 | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.222 | — | 0.357 | — | 0.215 | — | 3.725 ? b | 3.725 |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.445 | — | 0.716 | — | 0.431 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.485 | — | 1.515 | — | 0.613 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.010 | — | — | — | 0.049 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.004 | — | 1.656 | — | 1.240 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.065 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Calciumsulfhydrat | $CaS.HS$ | 0.195 | — | | | — | a 0.137 | | |
| Natriumsulfhydrat | $NaS.HS$ | — | 0.206 | | | | | | |
| Unterschwefligsaures Natron | $NaO.S_2O_2$ | 0.241 | 0.241 | | | | | | |
| | | 19.506 | 19.505 | 20.329 | 20.328 | 3.483 | 3.484 | 8.673 | c 8.800 |
| | | 34.2 ° | Schneider. | 33.6 ° | Hg. APh. | 26.4 ° | Buns. Val. | 100 ° | Hg. |

a. salpetersaurer Kalk.
b. lösliche Kieselsäure.
c. ab Kohlensäure 0.127.
d. entweder gleichbedeutend oder doch gleich zusammengesetzt mit Platane.

## Bagnères-de-Bigorre, Frankreich, Hautes Pyrénées.

| | Petit-Barèges. | | Carrère-Lannes. | | Casaux. | | Celine (Mora-Parade). | | Dauphin. | | Extérieur (Salut). | | Foulon. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.770 | — | 0.670 | — | 1.120 | — | 0.820 | — | 1.682 | — | 3.967 | — | 3.260 | 0.806 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 2.760 | — | 2.220 | — | 2.500 | — | 2.180 | — | — | — | — | — | 1.420 | 1.131 |
| | — | 3.955 | — | 3.230 | — | 3.983 | — | 3.325 | — | 1.595 | — | 3.763 | — | 2.665 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.290 | — | — | — | 0.623 | — | — | 2.444 | 3.470 | 2.005 | 6.177 | — | — |
| | 4.184 | 7.675 | 4.069 | 6.875 | 5.494 | 8.655 | 3.354 | 6.110 | 1.585 | 1.585 | 1.165 | 1.165 | 2.298 | 2.664 |
| 20 | 16.238 | — | 14.821 | — | 16.351 | — | 15.048 | — | 18.693 | — | 7.708 | — | 0.415 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.890 | — | — | — | 1.286 | — | 0.369 | — | 1.492 | — | 0.290 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 6.592 | — | 6.848 | — | 6.482 | — | 6.819 | — | 9.633 | — | 2.031 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.175 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.864 | — | 4.738 | — | 3.161 | — | 8.968 | — | 2.371 | — | 3.766 | — | 3.020 | — |
| | 0.938 | — | — | — | 1.352 | — | 0.386 | — | 1.572 | — | 0.303 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.280 | — | 0.560 | — | 0.320 | — | 0.520 | — | 0.440 | — | 0.280 | — | 0.400 | — |
| | — | 0.562 | — | 0.709 | — | 0.642 | — | 0.868 | — | 0.883 | — | 0.562 | — | 0.803 |
| | — | — | — | 0.395 | — | — | — | 0.168 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 6.581 | — | 6.126 | — | 5.951 | — | 7.925 | — | 7.813 | — | 2.738 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 3.488 | — | 2.896 | — | 2.676 | — | 5.693 | — | 2.314 | — | 2.468 | — | 0.571 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.130 | 0.130 | 0.120 | 0.120 | 0.180 | 0.180 | 0.130 | 0.130 | 0.170 | 0.170 | 0.270 | 0.270 | 0.170 | 0.170 |
| | 30.164 | 30.163 | 27.198 | 27.199 | 30.478 | 30.478 | 31.406 | 31.407 | 28.957 | 28.955 | 19.464 | 19.464 | 10.983 | 10.985 |
| | | L. Laz. | | L. Laz. | 51.2 ° | L. Laz. | 25.5 ° | Laz. | 49.1 ° | Laz. | d | Laz. | 35.3 ° | Jo. Laz. L. |

| Ort | | Bagnères-de-Bigorre, Frankreich, Hautes Pyrénées. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Guttière ou Reservoir. | | Intérieure (Salut). | | Labassère. | | Lapeyrie. | |
| Analytiker | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Poggiale 1850. | | Gonderax et Rosière. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | 0.400 | 0.400 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | 0.019 | 0.019 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.620 | — | 4.300 | — | 2.124 | 1.553 | 1.030 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 3.400 | — | 1.450 | — | — | 0.075 | 1.320 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.561 | — | 5.774 | — | 0.449 | — | 2.520 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.0037 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 4.439 | — | — | — | 0.836 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.873 | 5.175 | 0.140 | 1.975 | — | — | 3.330 | 5.000 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 18.179 | — | 9.442 | — | — | — | 6.780 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.524 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 7.825 | — | 1.553 | — | — | — | 2.404 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.328 | 0.328 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.101 | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.921 | — | 2.157 | — | 0.583 | — | 4.738 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.552 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.480 | — | 0.340 | — | 0.301 | — | 0.180 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.656 | — | 0.682 | — | 0.604 | — | 0.361 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.292 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 6.179 | — | 1.812 | — | — | — | 3.362 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.0014 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.786 | — | 1.623 | — | 0.426 | — | 2.895 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.120 | 0.120 | 0.180 | 0.180 | 1.630 | 1.630 | 0.110 | 0.110 |
| | | 26.593 | 26.594 | 18.561 | 18.562 | 5.4874 | 5.4877 | 17.488 | 17.488 |
| | | 39 ° | L. Laz. Hg. | 32.1 ° | L. Laz. Hg. | 12.3 ° | L. Laz. Hg. | 24.4 ° | L. Laz. Hg. |

## Bagnères-de-Bigorre, Frankreich, Hautes Pyrénées.

| | Lasserre. | | Montagne (Salut). | | Fontaine nouvelle. | | Pinac. | | Bains de Pinac. | | Platané. | | Grand Pré. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.460 | — | 3.967 | — | 0.600 | — | 1.360 | — | 1.900 | — | 3.967 | — | 0.840 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 1.720 | — | — | — | 1.580 | — | 1.720 | — | 2.490 | — | — | — | 2.040 | — |
| | — | 2.446 | — | 3.763 | — | 2.416 | — | 3.300 | — | 4.712 | — | 3.763 | — | 3.181 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 2.005 | 6.177 | — | — | — | 1.420 | — | 1.315 | 2.005 | 6.177 | — | 0.099 |
| | 4.968 | 7.140 | 1.165 | 1.165 | 3.529 | 5.525 | 3.252 | 5.425 | 3.955 | 7.105 | 1.165 | 1.165 | 4.545 | 7.125 |
| 20 | 17.313 | — | 7.708 | — | 17.241 | — | 6.858 | — | 12.730 | — | 7.708 | — | 14.757 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.236 | — | 0.290 | — | — | — | — | — | 0.787 | — | 0.290 | — | 0.369 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 8.613 | — | 2.031 | — | 8.811 | — | 1.786 | — | 4.233 | — | 2.031 | — | 6.708 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.376 | — | 3.766 | — | 3.614 | — | 7.617 | — | 7.581 | — | 3.766 | — | 6.592 | — |
| | 0.248 | — | 0.303 | — | — | — | — | — | 0.828 | — | 0.303 | — | 0.386 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.400 | — | 0.280 | — | 0.440 | — | 0.100 | — | 0.430 | — | 0.280 | — | 0.400 | — |
| | — | 0.486 | — | 0.562 | — | 0.634 | — | 0.201 | — | 0.863 | — | 0.562 | — | 0.803 |
| | — | 0.302 | — | — | — | 0.235 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 7.452 | — | 2.738 | — | 7.174 | — | 4.120 | — | 5.811 | — | 2.738 | — | 7.036 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.811 | — | 2.468 | — | 2.209 | — | 4.653 | — | 5.088 | — | 2.468 | — | 4.240 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.110 | 0.110 | 0.310 | 0.310 | 0.110 | 0.110 | 0.430 | 0.430 | 0.180 | 0.180 | 0.270 | 0.270 | 0.110 | 0.110 |
| | 29.595 | 29.596 | 19.504 | 19.504 | 27.114 | 27.114 | 21.337 | 21.335 | 30.094 | 30.094 | 19.464 | 19.464 | 29.670 | 29.671 |
| | 38.4 ° | L. Jo. Laz. | 34.6 ° | Hg. | 33 ° | L. Laz. | | L. | | L. Laz. | 32.2 ° | Hg. | | L. Laz. |

| Ort | | Bagnères-de-Bigorre, Frankreich, Hautes Pyrénées. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Petit Prieur. | | Reine. | | Roc de Lannes. | | St. Roch. | |
| Analytiker | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.850 | — | 2.223 | — | 0.700 | — | 1.090 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 2.920 | — | — | — | 2.220 | — | 2.240 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.220 | — | 2.107 | — | 3.259 | — | 3.652 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 2.010 | 3.883 | — | 0.133 | — | 0.401 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.875 | 7.565 | 2.275 | 2.275 | 3.023 | 5.830 | 3.340 | 6.170 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 16.310 | — | 16.089 | — | 19.145 | — | 19.077 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 1.048 | — | 0.183 | — | 1.022 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 7.136 | — | 7.857 | — | 9.219 | — | 8.571 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.810 | — | 4.584 | — | 2.249 | — | 0.926 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 1.103 | — | 0.193 | — | 1.076 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.540 | — | 0.360 | — | 0.310 | — | 0.400 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.897 | — | 0.722 | — | 0.622 | — | 0.802 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.181 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 6.756 | — | 7.343 | — | 7.114 | — | 6.374 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.550 | — | 3.409 | — | 1.480 | — | 1.157 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.100 | 0.100 | 0.120 | 0.120 | 0.140 | 0.140 | 0.110 | 0.110 |
| | | 30.405 | 30.405 | 28.764 | 28.764 | 27.980 | 27.980 | 28.259 | 28.259 |
| | | 36 ° | L. Laz. | 48.6 ° | Jo. Laz. Hg. | 48.6 ° | L. Laz. | 42.1 ° | L. Laz. |

a. Natriumsulfhydrat. $NaS.HS$.
b. ab Wasser 0.129.

| | Bagnères-de-Bigorre, Frankreich, Hautes Pyrénées. | | | | | | | | | | Bagnères-de-Luchon, Frankreich, Haute Garonne. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Salies (Fontaine).** | | **Santé.** | | **Théas.** | | **Versailles.** | | **Yeux.** | | **Azémar.** | | **Bayen.** | |
| | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Gonderax et Rosière. | | Filhol 1859. | | Filhol 1859. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.522 | 0.522 | 0.777 | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.860 | — | 0.750 | — | 3.210 | — | 0.740 | — | 0.600 | — | 0.620 | — | 0.829 | 0.348 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 2.360 | — | 2.140 | — | — | — | 2.280 | — | 1.960 | — | — | — | — | — |
| | — | 3.574 | — | 3.213 | — | 3.045 | — | 3.367 | — | 2.859 | — | 0.313 | — | 0.208 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.221 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.163 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.072 | 0.072 | — | — |
| | — | 0.306 | — | 0.219 | 1.250 | 4.044 | — | 0.784 | — | — | 0.370 | — | — | — |
| | 4.334 | 7.320 | 4.802 | 7.510 | 0.315 | 0.315 | 4.195 | 7.075 | 5.070 | 7.550 | 0.175 | 0.175 | — | — |
| 20 | 17.401 | — | 14.086 | — | 20.563 | — | 14.923 | — | 18.567 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.154 | — | 0.369 | — | 0.577 | 0.038 | 0.038 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.041 | 0.041 | — | — |
| 25 | — | 8.073 | — | 6.357 | — | 9.914 | — | 6.221 | — | 8.964 | — | 0.208 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.062 | — | 4.755 | — | 2.623 | — | 8.413 | — | 4.698 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 1.214 | — | 0.386 | — | 0.608 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.320 | — | 0.300 | — | 0.480 | — | 0.050 | — | 0.430 | — | 0.228 | — | 0.444 | — |
| | — | 0.642 | — | 0.602 | — | 0.963 | — | 0.100 | — | 0.634 | 0.075 | 1.054 | — | 1.122 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.218 | 0.585 | 0.090 | 0.220 | — |
| | — | 7.329 | — | 6.027 | — | 7.950 | — | 7.717 | — | 7.925 | — | 0.078 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.085 | — | — | — |
| 40 | — | 3.094 | — | 2.906 | — | 2.270 | — | 5.354 | — | 3.206 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.360 | 0.360 | 0.160 | 0.160 | 0.190 | 0.190 | 0.090 | 0.090 | 0.220 | 0.220 | — | — | 0.347 | 0 347 |
| | | | | | | | | | | | | | — | a 0.558 |
| | 30.697 | 30.698 | 26.993 | 26.994 | 29.845 | 29.845 | 31.077 | 31.077 | 32.153 | 32.153 | 2.811 | 2.812 | 2.617 | b 2.746 |
| | 50.5 ° | L. Laz. | | L. Laz. | 51.2 ° | L. Laz. | | L. Laz. | 28.7 ° | L. Laz. | 53.17 ° | L. Laz. | 66 ° | L. Laz. Jo. |

| Ort | | Bagnères-de-Luchon, Frankreich, Haute Garonne. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Blanche.** | | **Bordeu I.** | | **Ferras supérieure II.** | | **Grotte inférieure.** | |
| Analytiker | | Filhol 1859. | | Filhol 1859. | | Filhol 1859. | | Filhol 1859. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | 0.348 | 0.236 | 0.692 | 0.692 | 0.061 | 0.061 | 0.609 | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | 0.103 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.097 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.500 | — | 0.826 | 0.079 | 0.160 | — | 0.736 | 0.262 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.024 | 0.024 | — | 0.024 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.357 | — | 0.152 | — | 0.050 | — | 0.164 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.094 | — | 0.068 | — | 0.059 | — | 0.133 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.315 | — | — | — | 0.031 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.002 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.038 | 0.038 | — | — | 0.119 | 0.119 | 0.113 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.498 | — | — | — | 0.568 | — | 0.228 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.079 | 0.079 | — | — | 0.175 | 0.145 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.010 | — | 0.203 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | 0.019 | 0.019 | — | — | 0.016 | 0.016 | 0.035 | 0.035 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.281 | — | — | — | 0.347 | — | 0.300 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.170 | 1.221 | 0.309 | — | 0.306 | — | 0.589 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | 0.082 | — | 0.263 | 1.053 | — | 0.660 | — | 1.182 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | 0.759 | — | 0.162 | — | 0.680 | 0.636 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.101 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.036 | — | 0.026 | — | 0.022 | — | 0.051 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.275 | 0.275 | 0.350 | 0.350 | — | — | — | — |
| | | | | a 0.004 | — | | | — | d 0.437 |
| | | 2.804 | 2.804 | 2.656 | b 2.733 | 2.117 | 2.117 | 2.564 | c 2.641 |
| | | 47.7 ° | Laz. | 53.5 ° | L. Laz. | 34 ° | L. Laz. | 58 ° | L. Laz. |

a. Eisenchlorür.
b. ab Wasser 0.077.
c. ab Wasser 0.078.
d. Natriumsulfhydrat.
e. schwefelsaure Thonerde.
f. ab Wasser 0.066.
g. ab Wasser 0.073.

| | Bagnères-de-Luchon, Frankreich, Haute Garonne. | | | | | | | | | | Bagni a Acqua, Toscana, Val de Chianni. | | Bagni a Morba, Italien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Grotte supérieure.** | | **Reine.** | | **Richard supérieure.** | | **Richard supér. ferrug.** | | **Sourouilles.** | | | | **Sta Adelaide.** | |
| | Filhol 1859. | | Filhol 1859. | | Filhol 1859. | | Filhol 1859. | | Bouis. | | Giulj. | | Giulj 1830. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.304 | — |
| | 0.350 | 0.350 | 0.551 | — | 0.634 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.643 |
| | — | 0.050 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.723 | 0.114 | 0.624 | — | 0.659 | — | 0.161 | — | 0.500 | — | 0.694 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.051 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.594 | — |
| | — | 0.355 | — | 0.335 | — | 0.327 | — | 0.089 | — | 0.474 | — | 0.658 | — | 0.694 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.102 | — | 0.206 | — | 0.240 | — | 0.052 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.059 | — | 0.092 | 0.092 | 0.088 | 0.088 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.539 | 0.427 | 0.234 | 0.448 | 0.031 | 0.219 | 0.636 | 0.738 | — | 0.340 | 6.502 | 7.341 | — | — |
| | 0.065 | — | 0.054 | 0.054 | — | — | 0.763 | 0.763 | 0.285 | 0.285 | 4.060 | 4.060 | 3.317 | 3.920 |
| 20 | — | — | 0.248 | — | 0.398 | — | 1.789 | — | 0.677 | — | 10.849 | — | 0.683 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.046 | 0.046 | 0.038 | 0.038 | 0.048 | 0.048 | 0.073 | 0.073 | — | 0.393 | — | 0.909 | — | — |
| | 0.023 | 0.023 | 0.049 | 0.049 | 0.031 | 0.031 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.133 | — | — | — | 0.101 | — | 0.995 | — | — | — | 5.432 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.283 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.154 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.494 | — | 7.153 | — | 6.376 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.414 | — | 0.957 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.173 | — | 0.374 | — | 0.516 | — | 0.040 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.164 | 0.906 | — | 0.915 | — | 1.035 | — | 0.080 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.376 | — | 0.158 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.009 | — | — | — | 0.692 | — | 0.620 | — | 6.917 | — | 1.911 |
| | 0.039 | — | 0.090 | — | 0.104 | — | 0.020 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.975 | — | 4.898 | — | 3.790 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.162 |
| | — | — | 0.315 | 0.315 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | — | d 0.395 | — | d 0.455 | | | | | | | | |
| | | | — | e 0.036 | — | e 0.038 | | | | | | | | |
| | 2.557 | 2.557 | 2.827 | f 2.892 | 2.509 | g 2.582 | 3.482 | 3.482 | 3.370 | 3.370 | 30.215 | 30.215 | 11.274 | 11.274 |
| | 58.44 ° | L. Laz. | 55.25 ° | L. Laz. Jo. | 50.04 ° | L. Laz. | | Laz. L. | | Ksch. 1875. | 38.25 ° | HP. | 30 ° | HP. S. |

| Ort | | Bagni a Morba, Italien. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Cacio cotto. a | | San Camillo. | | Cappella. a | | Sta Caterina. | |
| Analytiker | | Giulj 1830. | | Giulj 1830. | | Giulj 1830. | | Giulj 1830. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.914 | — | 0.457 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | 1.935 | — | 0.967 | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.346 | — | — | — | 1.040 | — | 0.694 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.941 | 0.234 | 1.288 | — | 1.085 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.154 | — | 1.506 | 0.238 | 2.493 | — | 0.658 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.275 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 1.224 | 1.224 | 1.225 | 1.225 | — | 0.443 | 1.687 | 1.687 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 1.720 | — | 0.262 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 1.362 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.443 | — | — | — | 1.334 | — | 0.597 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.009 | 0.960 | 1.068 | 2.800 | — | 0.986 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.367 | — | 6.365 | — | 1.591 | — | 5.189 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 1.434 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.963 | — | 0.189 | — | 1.793 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.367 | — | 2.700 | — | 0.301 | — | 2.822 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.484 | — | 0.242 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 8.801 | 8.801 | 10.403 | 10.403 | 7.108 | 7.108 | 7.832 | 7.832 |
| | | 50 ° | HP. S. | 28.8 ° | HP. S. | (35 °) 26.2 ° | HP. S. | 28.8 ° | HP. S. |

a. Schivardi giebt für Cacio cotto und Cappella fast genau dieselben Zahlen für 10000 Theile, welche HP. und S. für 7680 = 1 Pfund geben.

## Bagni a Morba, Italien.

| | S. Desiderata. | | Fossa. | | S. Francesco. | | S. Giuseppe. | | S. Leopoldo. | | Perla. | | Piano. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Giulj 1830. | | Giulj 1830. | | Giulj 1830. | | Giulj 1830. | | Giulj 1830. | | Giulj 1830. | | Giulj 1830. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.608 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.389 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.005 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.346 | — | — | — | — | — | 2.082 | — | 0.694 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 1.288 | — | — | — | 0.939 | — | 0.594 | — | 0.642 | — | 0.594 | — | 1.478 | — |
| | — | 1.506 | — | — | — | 1.428 | — | 0.694 | — | 0.751 | — | 2.670 | 0.472 | 2.857 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.613 | 2.613 | 1.685 | 1.685 | 3.714 | 2.541 | 1.837 | 1.837 | 0.617 | 0.908 | 0.241 | 0.990 | — | 1.120 |
| 20 | — | — | 0.958 | — | 1.112 | — | — | — | 2.771 | — | 1.809 | — | 2.082 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 2.728 | — | — | — | 2.728 | — | 0.909 | — | 0.909 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 0.564 | — | — | — | — | — | — | — | 0.087 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.443 | — | — | — | — | — | — | — | 0.890 |
| | 1.068 | 2.800 | — | — | — | 2.511 | 0.416 | 1.216 | — | 0.555 | — | — | — | 0.799 |
| | 6.365 | — | 3.190 | — | 3.189 | — | 7.099 | — | 2.189 | — | 2.188 | — | 3.189 | — |
| | — | — | — | — | 2.872 | — | — | — | 2.872 | — | 0.957 | — | 0.957 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.715 | — | 1.634 | — | 0.977 | — | 2.411 | — | 1.613 | — | 0.244 | — | 0.893 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.700 | — | 1.950 | — | 1.543 | — | 3.788 | — | 2.536 | — | 1.859 | — | 1.404 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.326 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 11.334 | 11.334 | 5.833 | 5.833 | 12.172 | 12.171 | 9.946 | 9.946 | 9.091 | 9.091 | 8.479 | 8.479 | 8.872 | 8.872 |
| | 28.8 ° | HP. S. | 43.7 ° | HP. S. | 40 ° | HP. S. | 30 ° | HP. S. | 26.25 ° | HP. S. | 43.75 ° | HP. S. | 47.5 ° | HP. S. |

| Ort | | Bagni a Morba, Italien. | | | | Bagno di Miemo, Italien, Toscana. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | S. Raimondo. | | Scala. | | Caldanelle. | | Regina. | |
| Analytiker | | Giulj 1830. | | Giulj 1830. | | Giulj. | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.304 | — | — | — | — | — | 0.601 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.380 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | 0.643 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 0.346 | — | 2.776 | 1.044 | 2.082 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.253 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.624 | — | 1.153 | — | 1.975 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.394 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.725 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.670 | 3.670 | 1.167 | 1.225 | — | — | — | 0.612 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.098 | — | 0.065 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.058 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 0.443 | 2.946 | 5.169 | 5.129 | 5.909 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | 0.277 | — | — | 1.057 | 0.405 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 8.565 | — | 5.280 | — | 1.497 | — | 4.734 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.871 | — | 1.765 | — | — | — | 0.844 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.151 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 5.233 | — | 2.776 | — | — | — | 2.884 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.162 | — | — | — | — | — | 0.318 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 12.637 | 12.637 | 7.111 | 7.110 | 7.370 | a 7.760 | 14.328 | 14.327 |
| | | 30 ° | HP. S. | 39 ° | HP. S. | 22.5 ° | b HP. | 31 ° | HP. |

a. Ab Kohlensäure 0.390.
b. Die gleiche Analyse findet sich bei HP. noch unter Caldanelle I. 198 und Miemo II. 91.
c. Mit Magnesia.
d. Mit Mangan.
e. Mit Thonerde und Eisenoxyd.
f. Ab Wasser 0.009.
g. Ab Wasser 0.070.

| | Bagnoles, Frankreich, Orne. | | Bagnols-les-Bains, Frankr., Lozère. | | Bahlingen, Württemberg. | | | | Bains-en-Vosges, Frankreich. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Source thermale.** | | **S. ancienne ou grande.** | | **Artesischer Brunnen.** | | **Quelle I.** | | **Source grosse.** | | **Promenade tiède.** | | **Savonneuse.** | |
| | Henry 1868 (?). | | Henry. | | Märklin 1824 (?). | | Märklin 1824 (?). | | Poumarède 1848. | | Poumarède 1848. | | Poumarède 1848. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.019 | — | 0.026 | — | 0.887 | — | ? 1.628 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.044 | — | 0.060 | — | 2.035 | — | ? 3.734 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.237 | 0.258 | — | 0.030 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.390 | 0.024 | 1.452 | 0.743 | 3.941 | 3.255 | 0.651 | 0.269 | 0.830 | 0.503 | 0.580 | 0.305 | 1.630 | 0.648 |
| | 0.018 | 0.018 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.330 | — | 0.649 | — | 0.651 | — | 0.362 | — | 0.311 | — | 0.200 | — | 0.499 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.040 | — | 0.285 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.025 | — | 0.036 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.009 | 1.015 | 1.044 | — | — | — | — | 1.100 | 0.037 | 0.750 | — | 1.600 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.013 | — | — | — | — | — | — | — | 0.038 | — | 0.038 | — | 0.038 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.579 | — | 0.402 | — | 0.882 |
| | — | 0.086 | 2.100 | 2.063 | 17.543 | 14.511 | 13.819 | 7.128 | 0.141 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | c 0.431 | — | 0.842 | — | 0.846 | — | 0.469 | — | 0.403 | — | 0.259 | — | 0.648 | — |
| | d 0.014 | — | — | — | — | — | — | — | 0.040 | — | 0.040 | — | 0.040 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.211 | 0.211 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.121 | — | e 0.329 | — | — | — | — | — | 0.690 | — | 0.470 | — | 1.210 | — |
| | — | 0.243 | — | 0.660 | — | — | — | — | — | 1.384 | — | 0.943 | — | 2.428 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.220 | — | 0.538 | — | 2.296 | — | 4.212 | — | 0.351 | — | 0.180 | — | 0.418 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.010 | — | 0.014 | — | 0.469 | — | 0.862 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.015 | 0.015 | 0.358 | 0.358 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.481 | 1.481 | 6.158 | 6.159 | 23.217 | 23.217 | 16.567 | 16.567 | 3.204 | 3.203 | 2.099 | f 2.108 | 5.128 | g 5.198 |
| | 26 ° | Jo. 286 | 42 ° | L. Jo. 288 | | Hy. | | Hy. | 49—50 ° | L. Jo. 280 | 29—30 ° | L. Hg. | 37—39 ° | L. Hg. Jo. |

| | Ort | | Bains-en-Vosges. Frankreich. | | Balaruc, Frankreich, Hérault. | | Baldohn, Russland, Kurland. | | Balf, Ungarn. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | Vache. | | Source ancienne. | | | | Badequelle. | |
| | Analytiker | | Poumarède 1840. | | Bechamp 1861. | | Schiemann. | | ? | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | HS | — | — | — | — | c 0.625 | — | 0.297 | — |
| | Schwefelnatrium | NaS | — | — | — | — | — | 1.433 | — | 0.682 |
| 5 | Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | KaCl | — | — | — | 1.249 | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | NaCl | 1.360 | 0.435 | 70.319 | 61.637 | 0.586 | — | 2.743 | — |
| | Chlorlithium | LiCl | — | — | 0.072 | 0.072 | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | MgCl | — | — | 9.002 | 2.767 | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | CaCl | — | 0.311 | — | 14.556 | — | 0.555 | — | 2.515 |
| | Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.029 | — | — | — | 0.069 |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | 0.372 | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | Fe | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 1.459 | — | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.020 | — | — | — | 2.174 | — | 0.043 | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 1.889 | 9.770 | 0.557 | 0.557 | 0.828 | 0.864 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 7.813 | — | 20.365 | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.038 | — | 0.023 | — | — | — | — |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.555 | — | — | — | 13.205 | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 10.581 | — | — | — | 2.233 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 1.654 | 1.615 |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.403 | — | 10.622 | — | 2.910 | — | 4.313 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.040 | — | 0.024 | — | — | — | — | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | 0.150 | 0.150 | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.930 | — | 0.228 | — | 0.547 | — | 0.010 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.866 | — | 0.457 | — | 0.242 | — | 0.020 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.813 | — | — |
| | Aetzkalk | CaO | — | — | — | — | — | 8.849 | — | 0.407 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.011 | — | — | — | 0.027 | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.268 | — | 0.298 | — | 1.779 | — | 1.352 |
| | Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | HO. | — | — | — | — | — | 0.331 | — | 0.157 |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | b 0.008 | b 0.008 | | | | |
| | | | 3.753 | a3.845 | 101.597 | 101.597 | 27.764 | 27.764 | 9.915 | 9.914 |
| | | | 37 ° | Hg. L. | 47.5—48 ° | Jo. 294 | 62 ° ? | Hg. | 16.25 ° | Hg. S. |

a. Ab Wasser 0.092.
b. Schwefelsaures Kupferoxyd.
c. Angegeben sind 10.75 Kbzll., im Pfund angenommen 1.75 Kbzll. Nach Lersch, Hydrochemie 213, nur 0.056 in 10000.
d. Ab Wasserstoff 0.001.

| | Balf, Ungarn. | | Balgach, Schweiz, St. Gallen. | | Aguas de Bar, Spanien, Coruña. | | Baratz, Ungarn. | | Barbazan, Frankreich, Haute Garonne. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Trinkquelle.** | | **Sonnenbrunnen.** | | | | | | **Source de l'Etablissement.** | | **Source Saule.** | | **Source Sureau.** | |
| | ? | | Sonderegger 1847. | | Casares 1840. | | Marikovsky. | | Filhol 1852. | | Filhol 1852. | | Filhol 1852. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.051 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.117 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.280 | — | 0.025 | — | 0.260 | 0.157 | — | — | 0.090 | — | 0.610 | — | 0.540 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.212 | — | 0.024 | 0.084 | 0.128 | — | — | — | 0.086 | — | 0.579 | — | 0.513 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.036 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.054 | — | 0.586 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.180 | — | — | 0.741 | — | 0.654 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.850 | 3.850 | 2.142 | 2.142 | 2.415 | 2.415 |
| 20 | — | — | — | — | 0.054 | — | 0.578 | — | 14.167 | — | 4.206 | — | 5.096 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.060 | — | 0.377 | — | 0.029 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 0.142 | — | 8.419 | — | 2.057 | — | 2.629 |
| | 0.699 | 1.109 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.522 | 2.522 | 0.610 | 0.610 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 7.981 | — | 3.573 | — | — | — | 3.538 | — | 2.798 | — | 1.428 | — | 1.510 | — |
| | — | — | 0.155 | — | 1.736 | — | 0.399 | — | 0.030 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.417 | — | 0.069 | — | 0.054 | — | 0.289 | — | 0.140 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.837 | — | 0.027 | — | 0.108 | — | — | — | 0.250 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.107 | — | — | — | 0.552 | — | 0.030 | — | — | — | — |
| | — | 2.490 | — | 1.326 | — | — | — | 1.351 | — | 6.864 | — | 1.995 | — | 2.428 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 4.637 | — | 2.270 | — | 0.954 | — | 2.381 | — | 1.727 | — | 0.872 | — | 0.922 |
| | — | — | — | 0.015 | — | 0.159 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.027 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.038 | 0.038 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 12.950 | 12.951 | 4.470 | 4.471 | 2.188 | d 2.188 | 4.804 | 4.803 | 21.255 | 21.255 | 8.386 | 8.386 | 9.561 | 9.561 |
| | 13.75 ° | Hg. S. | 15.6 ° | MA. | | Rb. 231 | 12.5 ° | HP. S. | 19.6 ° | Jo. 296. Laz. | | Laz. | | Laz. |

| | Ort | | Barbern, Russland. Kurland. | | Barbotan, Frankreich. Gers. | | Baréges, Frankreich, Hautes Pyrénées. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | | | c **Barzun.** | | **Boucherie.** | |
| | Analytiker | | Graff (Eckhof?). | | Alexandre. | | Filhol 1860. | | Henry 1856. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | 0.010 | 0.010 |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | a 0.612 | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | 1.823 | 3.213 | — | — | 0.291 | 0.291 | 0.159 | 0.159 |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | 0.013 | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 2.083 | — | 0.190 | — | 0.520 | 0.397 | 0.486 | 0.289 |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | 0.032 | 0.263 | 0.423 |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.975 | — | 0.127 | — | 0.078 | — | — |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.036 | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.020 | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.312 | — | 0.065 | 0.212 | — | 0.204 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 4.895 | 4.895 | 0.018 | — | 0.040 | — | 0.172 | — |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.095 | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.356 | — | — | — | — |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.036 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.894 | 2.894 | 0.011 | 0.030 | — | — | 0.030 | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 8.028 | — | 0.324 | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.430 | — | — | — | — | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.290 | — | — | — | — | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.473 | 1.202 | 1.202 | 0.201 | 0.201 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.103 | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.115 | — | 0.012 | — | — | — | — |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 4.905 | — | 0.422 | — | — | — | — |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO$. | — | 0.324 | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.500 | 0.500 | 0.120 | 0.120 |
| | | | 20.335 | 20.334 | 1.575 | b 1.579 | 2.713 | 2.712 | 1.441 | 1.442 |
| | | | | HP. S. | | Jo. 297. HP. | 29.6 ° | Jo. 302. | | L. |

a. Angegeben sind 10.5 Kbzll. im Pfunde (?), angenommen 1.05 Kbzll.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
c. Für Bain neuf (37 °) findet sich bei Hg. und L. nur angegeben Schwefelnatrium 0.341 (nach Gintrac 1841).
d. Mit kieselsaurem Natron.
e. Für Font (36 °) und für Gency (32 °) geben Hg. und L. nur an: Schwefelnatrium 0.248 und 0.220 (nach Gintrac 1841 und Filhol 1852).
f. Ab Kohlensäure und Wasser 0.012.
g. Ab Kohlensäure 0.262.

| | Baréges, Frankreich, Hautes Pyrénées. | | | | | | | | | | San Lucar de Barrameda, Spanien, Andalusien. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Chapelle.** | | **Dassieu.** | | **e Entrée.** | | **Polard.** | | **Tambour.** | | **Agua de los Montañeses.** | | **Las piletas viejas.** | |
| | Filhol 1852. | | Filhol 1852. | | Filhol 1860. | | Filhol 1852. | | Filhol 1860. | | ? | | ? | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.203 | 0.203 | 0.234 | 0.234 | 0.344 | 0.344 | 0.238 | 0.238 | 0.408 | 0.408 | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.697 | 0.697 | 0.321 | 0.321 | 0.544 | 0.428 | 0.458 | 0.458 | 0.805 | 0.781 | 1.440 | 1.082 | 3.240 | 1.690 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | 0.020 | — | — | 0.016 | 0.016 | — | 0.093 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.086 | — | — | 0.152 | 0.152 | — | 0.229 | — | 1.138 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.268 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.015 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.028 | 0.169 | — | — | — | — | 1.168 | — | 0.438 | 0.576 |
| | — | — | — | — | 0.026 | — | — | — | — | — | — | 0.988 | 1.250 | 1.250 |
| 20 | — | — | — | — | 0.105 | — | — | — | — | — | — | — | 0.567 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.387 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.097 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | d 0.538 | d 0.538 | d 0.693 | d 0.693 | — | — | d 0.732 | d 0.732 | — | 0.032 | — | 1.692 | — | 1.845 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.179 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.297 | — | 0.881 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 | — | — | — | 0.409 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.102 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 1.097 | 1.097 | — | — | 0.908 | 0.908 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.103 | — |
| 40 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.510 | 0.510 | — | — | 0.660 | 0.660 | 0.039 | 0.039 | 0.297 | 0.297 |
| | 1.438 | 1.438 | 1.248 | 1.248 | 2.654 | 2.654 | 1.428 | 1.428 | 2.965 | f 2.978 | 4.123 | 4.123 | 7.287 | g 7.548 |
| | 32.1 | Hg. | 35.4 ° | Hg. | 39.5 ° | Jo. 301 | 37.7 ° | Hg. | 44.25 ° | Jo. 301 | | Ksch. 1876. | | Ksch. 1876. |

| Ort | | San Lucar de Barrameda, Spanien, Andalusien. | | | | Bartfa, Ungarn. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Pozo del Escolapio. | | Pozo de la vinda. | | Doctorquelle. | | Füllungsq. | |
| Analytiker | | ? | | ? | | v. Hauer 1859. | | v. Hauer 1859. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.021 | 0.021 | 0.014 | 0.014 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | 1.029 | 1.061 | 0.367 | 0.424 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.120 | — | 10.044 | 6.555 | 11.705 | 3.338 | 8.786 | 0.475 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.540 | 0.313 | — | — | — | 1.507 | — | 1.531 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 0.003 | 0.114 | — | 3.311 | — | 5.147 | — | 4.786 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | 0.029 | — | 0.022 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.414 | — | 0.608 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.250 | — | — | — | 0.310 | — | 0.326 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.178 | — | — | — | 0.182 | — | 0.194 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.038 | — | 0.067 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 6.919 | 7.940 | — | 0.058 | — | 0.075 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.120 | 2.455 | 2.455 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.136 | — | 0.978 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.034 | — | 0.026 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.152 | — | 3.398 | 44.906 | 55.045 | 32.550 | 42.514 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 0.181 | — | — | 2.031 | — | 2.063 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 3.263 | — | 6.680 | — | 6.215 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.348 | — | — | — | 0.521 | — | 0.554 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | 0.220 | — | 0.255 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.441 | — | 0.511 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.159 | — | 0.233 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.653 | 0.653 | — | — | — | — | — | — |
| | | a 0.127 | — | | | | | | |
| | | 1.927 | b 1.961 | 23.659 | 23.659 | 67.344 | c 67.553 | 51.130 | d 51.480 |
| | | | Ksch. 1876. | | Ksch. 1876. | 9.5 ° | L. HP. | 10.5 ° | L. |

a. Eisenchlorür.
b. Ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.033.
c. Ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.209.
d. Ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.350.
e. Ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.095.
f. Doppeltkohlensaures Kali.
g. Ab Wasser und Wasserstoff 0.027.
h. Ab Wasser und Wasserstoff 0.007.
i. Bei Lersch etwas abweichend.

| | Bartfa, Ungarn. | | | | Bassen, Siebenbürgen. | | | | | | Bassenheim, Rheinpreussen. | | Bath, England. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Hauptquelle.** | | **Sprudel.** | | **Felsenquelle.** | | **Ferdinandsq.** | | **Merkelquelle.** | | | | **King's Spring.** i | |
| | v. Hauer 1859. | | v. Hauer 1859. | | Folberth 1860. | | Folberth 1860. | | Stenner. | | Bischof 1832. | | Merck und Galloway 1848. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.016 | 0.016 | 0.015 | 0.015 | 0.134 | 0.134 | 0.107 | 0.107 | 0.480 | 0.480 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.294 | 0.294 | 0.395 | 0.395 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.544 | 0.599 | 0.290 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 7.676 | 0.084 | 3.955 | — | 402.890 | 398.184 | 371.100 | 369.696 | 92.230 | 69.450 | 0.135 | — | 4.061 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 1.329 | — | — | 20.069 | 20.069 | 16.664 | 16.664 | 32.520 | 43.564 | — | — | 0.247 | — |
| | — | 4.232 | — | 2.653 | 18.919 | 23.088 | 13.994 | 15.326 | — | 8.707 | — | — | — | 4.141 |
| | — | 0.022 | — | 0.008 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.328 | — | 0.586 | — | 0.240 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.626 | — | 0.381 | — | — | — | — | — | — | — | 0.084 | — | — |
| | — | 0.425 | — | 0.237 | — | — | — | — | — | — | — | 0.048 | — | — |
| | 0.065 | — | 0.071 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.662 | 0.662 |
| | — | 0.074 | — | 0.065 | — | 1.146 | — | 0.528 | — | — | 0.167 | — | — | 3.953 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.930 | 2.795 | — | — | 2.386 | 2.695 |
| 20 | — | — | — | — | 1.170 | — | 0.622 | — | — | — | — | — | 11.349 | — |
| | 0.026 | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.081 | — | 0.130 | — | 0.170 | — | 0.179 | — | 0.199 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 4.138 |
| | 29.658 | 38.726 | 15.212 | 19.695 | — | 4.025 | — | 1.244 | — | 29.225 | 4.235 | 3.629 | — | — |
| | 1.792 | — | 1.615 | 1.615 | — | — | — | — | 14.750 | — | 2.871 | 2.871 | — | — |
| | 5.495 | — | 4.595 | — | 4.171 | — | 1.071 | — | 11.304 | — | 4.049 | — | 1.894 | — |
| | 1.215 | — | 0.677 | — | 0.085 | — | 0.137 | — | 0.179 | — | 0.325 | — | 0.210 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.294 | 0.294 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.245 | — | 0.215 | — | 0.329 | — | — | — | — | — | 0.393 | — | 0.425 | — |
| | — | 0.491 | — | 0.431 | — | 0.660 | — | — | — | — | — | 0.788 | — | 0.853 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.126 | — | — | 0.447 | — | — | — | — | — | — | — | 1.575 | — | 3.320 |
| | — | — | 0.225 | — | 0.092 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 0.342 | — | 0.234 | — | — | — | — | — | 3.008 | — | 1.274 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | — | — | | | | | | | | | | |
| | | | — | f 0.429 | | | | | | | | | | |
| | 46.858 | e46.952 | 26.879 | g26.904 | 448.447 | 448.449 | 404.090 | 404.090 | 154.393 | 154.391 | 12.175 | h12.182 | 21.234 | 21.235 |
| | 10.1 ° | L. HP. | 10.4 ° | L. HP. | 12.5 ° | Sg. | 15 ° | Sg. | 15-19 °? | L. | | L. | 46.7 | Hg. Jo. |

| Ort | | Bath, England. | | La Bauche, Frankreich, Savoie. | | Baza, Spanien, Granada. | | Bazuch, Ungarn. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Kingston Spring. ?** | | | | | | | |
| Analytiker | | Wilkinson 1811. | | Calloud 1863. | | Bermudez. | | Höring. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.851 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 1.952 | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | 0.061 | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.057 | — | — | — | 2.343 | — | 6.771 | 2.857 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 1.538 | — | — | — | — | — | — | 1.914 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.800 | — | 0.045 | — | 2.222 | — | 0.910 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.372 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.502 | — | — | — | 0.258 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.960 | — | — | 2.479 | 1.201 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 1.084 | 3.030 | — | — | 0.625 | 0.625 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 6.588 | — | — | — | 3.733 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.206 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 1.928 | — | — | — | 2.916 | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 0.026 | 0.026 | — | — | 8.107 | 12.937 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 1.213 | 1.213 | — | — | 2.580 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.906 | — | 2.552 | — | 0.861 | — | 1.181 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.218 | — | 1.434 | — | — | — | 0.737 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.109 | 0.109 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.141 | — | 0.145 | — | 0.248 | — | 0.078 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.283 | — | — | — | 0.497 | — | 0.156 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.276 | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.652 | — | 0.839 | — | 0.750 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.674 | — | 2.311 | — | 0.526 | — | 0.068 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.143 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 0.451 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.399 | 0.399 | — | — | — | — |
| | | | | a 0.194 | a 0.269 | | | | |
| | | | | b 0.318 | b 0.318 | | | | |
| | | | | c 0.116 | c 0.116 | | | | |
| | | 11.532 | 11.533 | 6.567 | 6.566 | 11.140 | 11.140 | 19.454 | d 19.472 |
| | | 49 ° | Hg. | 12 ° | Jo. 303 | 40 ° | Rb. 124 | 7—8 ° | Hg.HP. |

a. Doppeltkohlensaures Kali. b. Doppeltkohlensaures Ammoniak. c. Untersehwefligsaurer Kalk. d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.018. e. In LH. abweichend. f. Des hohen Gehaltes an doppeltkohlens Kalk und Kieselsäure wegen sind die zehnfach höheren Angaben Rubió's unwahrscheinlich. g. Bei Hg. nur 2.604. h. Angegeben sind 10 Kbzll im Pfund, angenommen 1 Kbzll. i. Natriumsulfhydrat. k. Calciumsulfhydrat. n. Schwefelsaure Thonerde.

| | Bellberg, Preussen. | | Bellerive, Schweiz, Bern. | | Baños de Bellús, Spanien, Valencia. | | Belmonte, Spanien, Cuenca. | | Belvedère, Schweiz, Graubündten. | | Benimarfull, Spanien, Alicante. | | Bentheim, Hannover. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Gren. | | Merian. | | Victoriano Usera 1838. | | Moreno und Lletget 1851. | | Capeller. | | Lopez 1847. | | Drees. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | h 0.414 | — | ? 2.622 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.868 | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | ? 0.579 | 6.131 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 3.562 | — | 0.286 | — | g 2.721 | — | 0.977 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0 260 | — | 0.068 | — | 0.753 | — | — | — | — | — | — | 0.723 | — | — |
| | — | 0 303 | — | 0.080 | — | 4.259 | — | 0.271 | — | 2.581 | — | 0.083 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.548 | 0.548 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.708 | — | — | — | 2.722 | 2.722 |
| | 3.385 | 3.715 | 6.414 | 6.500 | 5.313 | 5.313 | — | — | — | 2.289 | 1.302 | 0.388 | 7.158 | 7.158 |
| 20 | 2.169 | — | 12 938 | — | — | — | — | — | — | — | 1.194 | — | 13.225 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.568 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.757 | — | 7.553 | — | — | — | — | — | — | — | 1.312 | — | 4.829 |
| | — | — | — | — | — | 3.192 | — | 0.368 | 3.832 | 8.028 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 3.451 | 4.469 | 0.692 | 0.692 | 6.110 | 3.669 | — | — | — | — |
| | 0.311 | — | 6.408 | — | 6.525 | — | 1.146 | — | 5.381 | — | — | — | 5.774 | — |
| | 0.598 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.443 | 0.443 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.020 | — | 0.566 | — | — | — | 0.885 | — | 0.977 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.136 | — | — | — | 1.776 | — | 1.960 | — | — |
| | — | — | — | 0.038 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0 861 | — | 7.760 | — | 0.386 | — | 0.308 | — | 0.790 | — | — | — | 3.374 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | ? 1.262 | — |
| 40 | — | 0.519 | — | 3.916 | — | 1.416 | — | 0.485 | — | 2.504 | — | — | — | 3.528 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | 1.388 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.182 | 0.182 | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | | | — | i 0.406 | — | n 4.211 |
| | | | | | | | | | | | — | k 0.851 | | |
| | 6.723 | 6.723 | 25.848 | 25.847 | 20.170 | 20.171 | 2.124 | 2.124 | 21.819 | 21.819 | 5.732 | 5.732 | 34.333 | 34.332 |
| | | S. e | 9 ° | M. A. | 27 ° | Rb.250f | 15 ° | Rb. 503 | | S. | 17.5 ° | Rb. 133 | 10—11 ° | S. |

| Ort | | Benzingerode. Braunschweig. | | Berbenno, Italien, Bergamo. | | Berg, Württemberg. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Soolbad.** | | | | **Inselquelle.** | | **Neue Quelle I. b** | |
| Analytiker | | Otto. | | Bertacci 1852. | | Morstatt 1852. | | Fehling 1850. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | 0.020 | 0.020 | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | 0.120 | 0.120 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | 0.321 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 88.83 | 67.26 | 0.060 | — | 25.942 | 5.996 | 16.440 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 5.15 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 26.48 | — | 0.025 | — | 18.684 | — | 15.596 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.026 | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.375 | — | 1.260 | 1.260 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 26.21 | 4.153 | 3.686 | 1.269 | 11.653 | 1.130 | 10.212 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 8.02 | 14.52 | — | 0.335 | 3.927 | 3.927 | 5.070 | 5.070 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 32.47 | — | — | — | 9.880 | — | 8.960 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.057 | — | 0.256 | — | 0.291 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.019 | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 4.419 | 4.749 | — | 14.244 | — | 11.204 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.360 | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 0.190 | — | 13.797 | — | 14.904 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.060 | — | 0.270 | — | 0.304 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.020 | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.100 | — | 0.156 | — | 0.120 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.201 | — | 0.313 | — | 0.241 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.062 | — | — | — | 1.611 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.010 | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.212 | — | 0.222 | — | 2.704 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.210 | 0.210 | — | — | — | — |
| | | | | a0.074 | a0.074 | | | | |
| | | 134.47 | 134.47 | 9.796 | 9.796 | 55.616 | 55.616 | 48.188 | 48.189 |
| | | | Hg. | 8—12 ° | Schv. | 20.1 ° | L. | 21 ° | L. Sg. |

a. Schwefelsaures Lithion.
b. Bei HP. und Hg. Inselquelle, bei Hf. Sprudel.
c. Bei Hg. und HP. Sprudel, bei Hf. Inselquelle.
d. Siehe Hg. Cannstatt.
e. Angegeben 3.729 stickstoffhaltiger Schwefelwasserstoff!
f. Angegeben sind nur (umgerechnet) 1.601, nach der Summe (und Analogie älterer Analysen) wird angenommen 11.601.
g. Schwefelsaure Thonerde.

| | Berg, Württemberg. | | | | Bergallo, Toscana. | | Berggieshübel, Sachsen. | | Berka, Thüringen. | | | | San Bernardino, Schweiz, Graubündten. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Neue Quelle Nr. II.** c | | **Sprudel.** | | | | **Friedrichsbrunnen.** | | **Schwefelq.** | | **Stahlquelle.** | | | |
| | Fehling 1850. | | Fehling 1850. | | Giulj. | | ? | | Döbereiner. | | Ludwig 1869. | | v. Planta-Reichenau 1871. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | e 0.373 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.716 | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.128 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 10.465 | — | 21.380 | 0.879 | 1.531 | — | 0.086 | 0.086 | 0.961 | — | 0.565 | — | 0.095 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 1.330 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 9.928 | — | 19.450 | — | 3.008 | — | — | — | 0.911 | — | 0.536 | — | 0.022 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.097 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.364 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.867 | 0.867 | 1.797 | 1.797 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.140 | 0.140 |
| | 0.647 | 7.495 | 2.839 | 11.141 | — | — | 0.096 | — | 0.136 | — | — | 0.685 | 0.652 | 0.253 |
| | 4.349 | 4.349 | 4.570 | 4.570 | 1.371 | 1.014 | — | 0.081 | 2.474 | 2.474 | 3.973 | 3.973 | 3.940 | 3.940 |
| 20 | 6.589 | — | 8.229 | — | — | — | — | — | 8.408 | — | 22.692 | — | f 11.601 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.112 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.034 | — | 0.309 | — | 0.453 | — | — | — | — | — | 0.041 | — | 0.333 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 5.022 | — | 12.941 | — | 6.907 |
| | — | — | — | 16.991 | — | 1.963 | 0.698 | 0.799 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 1.137 | 3.307 | 0.086 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 12.000 | 5.938 | 16.537 | — | 8.690 | — | — | — | 8.063 | — | 5.054 | — | 8.819 | — |
| | 0.036 | — | 0.323 | — | 0.477 | — | 1.040 | — | — | — | 0.043 | — | 0.348 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.024 | 0.024 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.104 | — | 0.221 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.222 | — |
| | — | 0.209 | — | 0.443 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.445 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.367 | — | — | — | 1.861 | — | — | — | 6.040 | — | 11.039 | — | 8.196 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.008 | — |
| 40 | — | 3.870 | — | 0.316 | — | 2.929 | — | 0.572 | — | 4.927 | — | 3.112 | — | 5.578 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.104 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.198 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.260 | 0.260 | 0.532 | 0.532 | — | — |
| | | | | | | | | | | | | | — | — |
| 45 | | | | | | | | | | | | | — | g 0.026 |
| | 35.057 | 35.057 | 55.896 | 55.893 | 14.536 | 14.535 | 2.006 | 2.006 | 20.675 | 20.676 | 32.859 | 32.859 | 25.961 | 25.961 |
| | 19 ° | L. Sg. | 20.75 ° | L. Sg. Hg. d | 16 ° | S. | | S. | | HP. Hf. | | A. Ph. 1869. | 7.5 ° | Schv. |

| Ort | | Berstadt, Hessen. | | | | Bertinoro, Italien, Forli. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Alte Quelle. | | Neue Quelle. | | Acq. della Fratta. | | Acq. di Loreta A. | |
| Analytiker | | Jochheim 1857. | | Jochheim 1857. | | Sgarzi 1846. | | Sestini 1835. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | 0.038 | 0.038 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 10.590 | — | 16.78 | — | 51.830 | 36.789 | 206.622 | 170.449 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 3.200 | 4.648 | 2.12 | 8.250 | — | — | 14.840 | 20.962 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 5.662 | — | 8.172 | — | 14.270 | — | 27.142 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 2.085 | — | 0.391 | — | — | — | 0.016 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.064 | — | 0.064 | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.035 | — | 0.035 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 12.002 | 22.875 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | 39.645 | 39.645 | 0.632 | 0.522 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 10.414 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.139 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 13.587 | — | 21.527 | — | 4.260 | — | 46.143 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 7.900 | 5.947 | 9.55 | 1.285 | — | — | 8.137 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 7.350 | — | 10.61 | — | 7.498 | — | 35.237 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.100 | — | 0.10 | — | — | — | 0.146 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | 1.458 | — | 0.108 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 2.925 | — | 0.217 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | ? 0.800 | — | 0.15 | — | — | — | 0.006 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 2.083 | — | 0.138 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.196 | 0.196 |
| | | 29.940 | a32.028 | 39.31 | b39.724 | 122.847 | 122.847 | 265.962 | 265.962 |
| | | 12.5 ° | JH. | 12.5 ° | JH. | | Schv. | 12.5 ° | Schv. |

a. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 2.088.
b. Ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.414.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.017.
d. Bei Hg., HP. und Hf. mehr oder weniger abweichend.
e. Salpetersaurer Kalk.
f. Bei MA. dieselben Mengen für 100000.

| | Bertinoro, Italien, Forli. | | | | Bertrich, Rheinpreussen. | | Betaille, Frankreich, Corrèze. | | Beteta, Spanien, Cuenca. | | Bex, Schweiz, Waadtland. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Acq. di Loreta B.** | | **Acq. del Tettuccio romagnolo.** | | **Gartenquelle.** | | | | **Fuente del Rosal.** | | **Source des iles. f** | | **Source des mines. f** | |
| | Sestini 1835. | | Sgarzi 1846. | | Mohr 1845. d | | Henry. | | Garcia Fernandez 1786. (?) | | Mercantou. | | Mercantou. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.014 | 0.014 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.076 | — | 0.391 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.175 | — | 0.897 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 77.407 | 50.576 | 92.880 | 91.381 | 4.350 | 3.267 | — | — | 0.851 | — | 0.201 | — | 23.150 | 20.034 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 7.708 | 9.785 | 5.200 | 5.200 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 22.947 | 4.340 | 5.295 | — | 0.904 | — | — | — | 0.807 | — | 0.191 | — | 2.956 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.065 | — | — | — | 0.099 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | 0.307 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.208 | — | — | — | 0.169 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 9.209 | 6.930 | 0.140 | — | 3.160 | 4.223 | 1.008 | 0.935 | 4.919 | 5.125 |
| | 2.576 | 2.495 | — | — | — | 1.926 | — | — | 3.965 | 3.965 | 2.012 | 2.012 | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 12.298 | — | 9.049 | — | 0.199 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.104 | — | — | — | — | — | 0.150 | — | 0.214 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 6.522 | — | 5.364 | — | — |
| | — | 33.977 | — | 1.726 | 2.613 | 5.826 | — | 0.147 | — | — | — | — | — | 2.057 |
| | 2.719 | — | — | — | 2.054 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 29.790 | — | 1.238 | — | 1.172 | — | 0.691 | — | 8.427 | — | 2.314 | — | 3.630 | — |
| | 0.110 | — | 0.593 | — | — | — | 0.640 | — | 0.226 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.229 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.185 | — | 0.080 | — | 0.239 | — | — | — | 0.070 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.371 | — | 0.161 | — | 0.479 | — | — | — | 0.140 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.269 | — | 7.858 | — | 4.529 | — | — |
| | 0.025 | — | — | — | 0.038 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.200 | — | 0.070 | — | 0.244 | — | 0.688 | — | 5.274 | — | 1.414 | — | 1.012 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.048 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.040 | — | 0.207 |
| | 0.157 | 0.157 | — | — | 0.414 | 0.414 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | — | e 0.222 | | | | |
| | 120.691 | 120.691 | 104.331 | c 104.348 | 20.089 | 20.089 | 1.471 | 1.471 | 29.226 | 29.225 | 14.660 | 14.660 | 32.289 | 32.288 |
| | 12 ° | Schv. | | Schv. | 31-32.5° | Val. L. | 12 ° | HP. | 21.25 ° | Rb. 440 | 10 ° ? | Hg. (L.) | 10 ° | Hg. (L.) |

| Ort | | Bex, Schweiz, Waadtland. | | Bibra, Thüringen. | | | | Biekenbach, Hessen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Soole. | | Eisenquelle. | | Schwesternquelle. | | | |
| Analytiker | | Bischof (nach Val.). | | Sonnenschein 1875. | | Sonnenschein 1875. | | Jochheim 1856. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | a 11.24 | a 11.24 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 5.50 | 26.54 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1559.88 | 1521.51 | 0.098 | — | 0.1110 | — | 0.482 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.12 | 0.12 | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 29.70 | — | — | — | — | — | 0.750 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 55.21 | — | 0.059 | — | 0.1054 | — | 1.223 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.16 | — | 0.015 | — | 0.00007 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.10 | — | 0.019 | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.072 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.045 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 24.58 | — | 0.134 | 0.134 | 0.1110 | 0.1110 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 38.07 | 0.247 | — | 0.0085 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 37.55 | 0.132 | 0.182 | 0.0140 | 0.0170 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 60.01 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.19 | — | 0.017 | — | 0.00008 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.38 | — | 0.200 | — | 0.0048 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.014 | — | 0.0004 | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 8.63 | — | 0.091 | — | — | — | 0.620 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.222 | 0.168 | 0.2657 | 0.2624 | 2.582 | 3.595 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 8.14 | — | 2.779 | — | 1.2884 | — | 4.910 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.40 | — | 0.210 | — | 0.0051 | — | 0.130 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.015 | — | 0.0004 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.40 | 0.40 | 0.024 | 0.024 | 0.0035 | 0.0035 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.16 | — | 0.120 | — | 0.1300 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.32 | — | 0.241 | — | 0.1247 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.1296 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 1.051 | — | 0.3861 | — | 1.292 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.04 | — | 0.0074 | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.13 | — | 1.806 | — | 0.7927 | — | 2.012 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 14.75 | 14.75 | 0.418 | 0.418 | 0.4200 | 0.4200 | — | — |
| | | 1715.11 | 1715.11 | 4.4234 | 4.422 | 2.35768 | 2.35767 | 8.854 | b 8.859 |
| | | | Zk. | 12.5 ° | Ksch. 1875. | | Ksch. 1875. | 7.5 ° | JH. |

a. Bei Valentiner 0.04 Jodmagnesium mit Brommagnesium. Phosphorsaure Salze fehlen.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
c. Scheint nicht gebraucht zu werden.

| | Bikszad, Ungarn. | | | | Bilin, Böhmen. | | | | | | | | Billizai, Frankreich, Sèvres. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | ? | | Klaraquelle. | | Gewölbequelle. c | | Josephsquelle-Sauerbrunnen. | | Karolinenq. | | Nebenquelle. | | | |
| | Tognió. | | Molnár. | | Reuss. | | Huppert 1875. | | Steinmann 1827. | | Reuss. | | Henry. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 19.792 | 13.233 | 26.354 | 23.995 | 1.302 | — | 3.643 | — | 3.139 | — | 3.334 | — | 2.005 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.125 | 0.125 | 0.120 | 0.120 | — | — | — | — |
| 10 | — | 1.444 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.534 | — | 2.238 | — | 1.236 | — | 3.453 | — | 2.866 | — | 3.162 | — | 1.902 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.0024 | — | 0.078 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 2.350 | 2.350 | 2.127 | 2.127 | — | — | — | — |
| | 0.599 | — | 47.344 | 47.344 | 4.427 | — | 7.192 | 4.245 | 6.925 | 3.547 | 17.708 | 16.827 | 0.519 | 1.111 |
| | — | 0.184 | — | — | — | 3.741 | — | 2.450 | — | 2.870 | — | 0.745 | 1.275 | 1.275 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.465 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.022 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.409 | — | — | — | — | — | 0.036 | — | — | — | — | — | 0.641 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.014 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.780 |
| | 45.143 | 53.746 | — | 3.027 | 40.831 | 40.835 | 47.812 | 54.544 | 33.227 | 39.486 | ?85.604 | ?89.543 | — | — |
| | 2.142 | — | — | — | 4.067 | 0.079 | 2.615 | — | 3.063 | — | 0.794 | — | — | — |
| | 5.887 | — | 2.906 | — | 7.089 | — | 5.911 | — | 5.473 | — | 4.997 | — | 4.145 | — |
| | 0.430 | — | — | — | — | — | 0.038 | — | — | — | — | — | 0.675 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.015 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 2.630 | 2.630 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.003 | 0.003 | 0.095 | 0.095 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.182 | — | — | — | 2.604 | — | 0.434 | — | 0.549 | — | 0.521 | — | 0.800 | — |
| | — | 0.365 | — | — | — | 5.225 | — | 0.871 | — | 1.102 | — | 1.045 | — | 1.605 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 2.132 | — | 0.556 | — | 0.682 | — | 0.347 | — | 1.666 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.001 | — | 0.030 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.260 | — | — | — | 7.071 | — | 1.488 | — | 1.778 | — | 1.290 | — | 2.904 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 1.017 | 1.017 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 74.175 | 74.175 | 79.234 | 79.234 | 61.337 | 61.336 | 70.139 | 70.1374 | 54.770 | 54.770 | 112.958 | 112.959 | 11.884 | 11.884 |
| | 11.25 ° | HP. | | Ksch. 1867. | | S. | 12.3 ° | Ksch. 1877. | 11.3 ° | L. S. | | S. | | S. |

| | Ort | | Birmensdorf, Schweiz, Aargau. | | Birresborn, Rheinpreussen. | | Biskirchen, Preussen, Koblenz. | | Blaesibad, Württemberg. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | **Bitterwasser.** | | | | | | | |
| | Analytiker | | Bolley 1842. | | Fresenius 1877. | | Fresenius 1876. | | Schübler. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | 0.0005 | 0.0005 | 0.00006 | 0.00006 | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | 0.0036 | 0.0036 | 0.0104 | 0.0104 | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.445 | 0.513 | 0.813 | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | 0.061 | 0.061 | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 5.671 | — | 3.543 | — | 18.727 | 5.035 | — | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 0.024 | 0.024 | 0.083 | 0.083 | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | 0.793 | — | 4.457 | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.481 | — | 2.102 | — | 7.548 | — | — |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | 0.0012 | — | 0.009 | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | 0.0018 | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.722 | — | — | — | 0.0029 | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.042 | 1.042 | 0.521 | — | 0.352 | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 63.468 | 69.657 | 1.358 | — | — | 0.111 | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 226.625 | 226.625 | — | 1.239 | — | — | 1.302 | 1.302 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 11.934 | — | — | — | — | — | 0.976 | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | 0.0014 | — | 0.010 | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.0021 | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.203 | — | 0.335 | — | 0.184 | — | — |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.0063 | — | 0.014 | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 3.427 | — | — | — | — | — | 0.574 |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 28.560 | 33.943 | 6.867 | 23.796 | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 10.929 | 8.538 | 6.010 | — | — | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.994 | — | 2.730 | — | 9.800 | — | 6.094 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.214 | — | 0.351 | — | 0.194 | — | — | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.0066 | — | 0.015 | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.0022 | 0.0022 | 0.0035 | 0.0035 | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.302 | — | 0.245 | — | 0.214 | — | — | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.606 | — | 0.491 | — | 0.429 | — | — |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 3.038 | — | — | — | — | — | 2.772 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.277 | — | — | — | 0.0011 | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.726 | — | 0.350 | — | 0.306 | — | 3.724 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | 0.866 | 0.866 | — | — | — | — | — | — |
| | | | 311.393 | 311.393 | 48.2753 | 48.2738 | 42.86316 | 42.86466 | 8.372 | 8.372 |
| | | | a | MA. HP. L | | A. Ph. 1877. | 11.8 ° | Frese-nius. | 9.4 ° | S. |

a. Bei Hg. vielfach unrichtig.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.008.
d. Bei Simon 7.864 doppeltkohlensaures Natron.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.166.

| | Blanchimont, Belgien. | | Bleville, Frankreich, Seine-infér. | | Blumenstein, Schweiz, Bern. | | Boario, Italien, Brescia. | | Bobotsch, Rumänien. | | Bóbrka, Galizien. | | Boccheggiano, Toscana. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | Sodbrunnen. | | | | Kalte Schwefelq. | | | | Botro rosso infer. | |
| | Monheim. | | Marchand et Leudet 1860. | | v. Fellenberg 1842. | | Pavesi 1874. | | Siller. | | Stopzansky 1868. | | Giulj. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — | — | — | 0.329 | 0.329 | — | — |
| | — | — | 0.008 | 0.008 | — | — | — | — | — | — | 0.383 | 0.383 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.030 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.362 | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.034 | 0.034 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.073 | — | 0.401 | — | 0.047 | — | 0.076 | — | 24.905 | 17.775 | 32.134 | 26.284 | 4.165 | — |
| | — | — | 0.007 | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 1.016 | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.113 | 1.988 | — |
| | — | 0.053 | — | 1.568 | — | 0.045 | — | 0.072 | — | 3.405 | — | 1.697 | — | 0.723 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.015 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.209 | — | 0.142 | — | 3.114 |
| | — | 0.194 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.095 | — | 2.111 |
| | — | — | 0.049 | 0.049 | 0.088 | 0.088 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.016 | — | — | — | 0.048 | — | 0.177 | 0.269 | — | 4.358 | — | — | — | — |
| | — | 0.014 | 3.158 | 4.444 | 0.374 | 0.289 | 0.662 | 0.662 | — | — | — | — | 1.225 | — |
| 20 | — | — | 9.168 | — | — | — | 21.750 | — | 4.174 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 2.179 | 2.179 | — | 0.160 | — | 0.262 | — | — | — | — | — | 1.552 |
| | — | — | 0.178 | 0.178 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 4.536 | — | — | — | 12.605 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.130 | 0.036 | — | — | — | — | — | — | — | — | 98.514 | 105.237 | — | 5.341 |
| | 0.170 | 0.154 | — | — | 0.396 | 0.485 | — | — | — | — | 4.200 | — | 2.255 | 5.296 |
| | 0.266 | — | 0.190 | — | 4.882 | — | — | — | — | — | 2.204 | — | 9.367 | — |
| | 0.553 | — | — | — | 0.168 | — | 0.276 | — | — | — | 0.270 | — | d 7.665 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.029 | 0.029 | 0.030 | 0.030 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.084 | — | — | — | 0.129 | — | — | — | — | — | 0.322 | — | — | — |
| | — | 0.168 | — | 0.423 | — | 0.089 | — | — | — | — | — | 0.646 | — | — |
| | — | — | 0.544 | 0.141 | — | 0.162 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.077 | — | 3.249 | — | 1.799 | — | 8.919 | — | — | — | — | — | 3.277 |
| | 0.0053 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.531 | — | 0.116 | — | 3.015 | — | 0.152 | — | — | — | 0.438 | — | 4.716 |
| | — | 0.055 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.104 | 0.104 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | b 0.530 | b 0.530 | | | | | | | | | | |
| | 1.2973 | 1.297 | 17.600 | 17.600 | 6.162 | 6.162 | 22.941 | 22.941 | 30.109 | 30.109 | 138.356 | c 138.364 | 25.965 | e 26.130 |
| | | S. | 11.12 ° | A. Ph. 1862. | 10 ° | MA. | 13 ° | Schiv. | 11.2 ° | HP. | | Ksch. 1871. | | HP. |

| Ort | | Boccheggiano, Toscana. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Botro rosso super. | | Acqua calda. | | Olio puzzolo. | | Sgrottato. | |
| Analytiker | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2.082 | — | 0.228 | — | 0.694 | — | 0.694 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 1.288 | — | 0.228 | — | 0.008 | 0.033 | 0.102 | 0.118 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 3.481 | 0.228 | 0.710 | — | 0.629 | — | 0.641 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | 0.270 | 0.270 | 0.270 | 0.270 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.531 | — | 0.915 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 2.528 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.414[2] | 5.040 | — | — | 0.334 | — | 0.219 | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 7.857 | — | — | — | 0.772 | — | 0.785 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | 5.557 | 5.557 | — | — | — | 1.286 | — | 1.154 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | 5.557 | 7.670 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 0.293 | — | 0.890 | — | 0.890 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | 0.307 | — | 0.325 | — | 0.210 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 0.999 | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 2.872 | — | 3.827 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.478 | — | 0.146 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.227 | — | 0.834 | — | 1.438 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.152 | — | 0.261 |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | a 2.775 | a 2.775 | | | | | | |
| | | 28.530 | 28.529 | 1.683 | 1.683 | 4.950 | 4.950 | 5.897 | 5.897 |
| | | | HP. S. | 16.25 ° | HP. S. | 16.25 ° | HP. S. | 16.25 ° | HP. S. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. HP. dieselbe Analyse als Stahlquelle und Stahlquelle als Schwefelquelle.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Bei Hager, Lersch. Helfft abweichend.
e. Natronaluminat.

| | Bocklet, Bayern. | | | | | | | | | | Bodack, Ungarn. | | Bodenfelde, Hannover. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Friedrichsq.** | | **Karlsq.** | | **Ludwigsq.** | | **Schwefelq.** b | | **Stahlq.** d | | | | | |
| | Vogel. | | Vogel. | | Vogel. | | Vogel. | | Kastner 1837. | | Lang. | | Dumenil. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0003 | 0.0003 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.117 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.268 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.628 | 0.309 | — | — | 0.193 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 9.131 | — | 6.956 | — | 38.288 | 25.415 | 0.595 | — | 11.268 | — | 0.069 | — | 126.76 | 122.97 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.681 | 8.251 | — | — | — | — |
| | — | 8.663 | — | 6.599 | — | 11.000 | — | 0.494 | — | 5.206 | — | 0.066 | — | 3.58 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0004 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.198 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.124 | — | — | — | — | — | — |
| | 1.142 | 1.142 | 1.294 | 1.294 | 1.903 | — | 0.399 | — | 0.225 | — | 0.139 | 0.139 | — | — |
| | 1.843 | 0.470 | 1.581 | — | 5.124 | 3.571 | — | — | — | — | — | — | 13.56 | 8.40 |
| | 1.805 | 2.630 | 1.490 | 2.247 | 1.810 | 3.560 | — | — | 6.861 | 6.108 | — | — | 9.05 | 12.95 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.426 | — | 0.733 | — | 1.109 | — | 0.348 | — | 1.151 | — | — | — | 0.58 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0002 | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 12.371 | — | 9.643 | — | 16.575 | 0.921 | 0.851 | — | 14.388 | 1.316 | 0.734 | — | 10.31 |
| | 0.879 | — | 1.317 | 0.509 | 1.869 | — | 0.992 | 0.992 | 6.813 | 1.454 | 1.219 | 1.219 | 4.16 | — |
| | 12.406 | — | 10.879 | — | 14.282 | — | 4.687 | — | 6.759 | — | 2.819 | — | 4.65 | — |
| | 0.448 | — | 0.772 | — | 1.167 | — | 0.718 | — | 1.212 | — | — | — | 0.61 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0002 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.00001 | 0.00001 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.325 | — | 0.391 | — | 0.651 | — | 0.130 | — | 0.028 | — | 0.060 | — | — | — |
| | — | 0.652 | — | 0.784 | — | 1.306 | — | 0.261 | — | 0.056 | — | 0.120 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.451 | — | 0.899 | — | — | — | 1.574 | — | — | — | 1.063 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.00015 | — | 0.240 | — | — | — |
| 40 | — | 1.172 | — | 1.971 | — | 0.930 | — | 2.955 | — | 0.040 | — | 2.063 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.325 | 0.325 | — | — | — | — | — | — | 0.028 | 0.028 | — | — | — | — |
| | | | | | | | | e0.795 | | | | e0.458 | | |
| | 28.304 | 28.302 | 24.680 | 24.679 | 65.094 | 65.094 | 8.868 | 8.869 | 36.87566 | 36.87591 | 5.862 | 5.862 | 158.79 | 158.79 |
| | 11.25 ° | Hg. S. | 14.06 ° | Hg. S. | 11.25 ° | Hg. S. | 14.6 ° | Hg. S. | 10 ° | Brsch. Val. | 17.5-20° | HP. | | S. |

| | Ort | | Bösing, Ungarn. | | Bois-Plan, Savoyen. | | Boll, Württemberg. | | Bondonneau, Frankreich, Drome. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | | | | | | |
| | Analytiker | | Jesovits. | | Socquet. | | Gmelin 1823. | | Henry. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | b 0.08 | b 0.080 |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.017 | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.039 | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 0.018 | — | — | — | 0.286 | — | 0.30 | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.017 | — | — | — | 0.271 | — | 0.285 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.109 | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.117 | 0.117 | — | — | 0.049 | 0.049 | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.089 | — | — | — | 4.309 | 4.244 | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.580 | 0.232 | 0.172 | — | — | 0.055 | — | — |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.037 | — | — | — | — | — | c 0.43 | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.432 | — | 0.218 | — | — | — | 0.038 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.233 |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.117 | — | — | 1.940 | 2.145 | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 0.370 | 0.217 | 0.396 | 0.059 | — | — | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.862 | — | 1.047 | — | 2.699 | — | c 3.90 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.455 | — | 0.539 | — | — | — | e 0.04 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.155 | — | — | — | 0.065 | — | d 1.28 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.130 | — | 0.317 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_3$ | — | 0.296 | — | — | — | — | — | 2.142 |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.589 | — | 0.407 | — | 0.913 | — | 0.528 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.032 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.066 | — | 0.814 | — | 1.570 | — | 2.406 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.031 | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — |
| | Organische Substanz | — | 0.049 | 0.049 | — | — | — | — | — | — |
| | | | | a0.108 | | | | | | |
| | | | 3.394 | 3.393 | 1.975 | 1.975 | 9.424 | 9.425 | 6.03 | 6.029 |
| | | | | HP. | 12.5 ° | HP. | 18.1 ° C. | Hy.HP. | | Jo. 305. HP. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Alkalinisches Brom und Jod.
c. Mit Natron und Magnesia.
d. Mit Thonerde.
e. Mit Manganoxydul.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.023.

| | Boppard, Rheinprovinz. | | Borka, Rumänien. | | Bormio, Italien. | | Borra, Italien, Toscana. | | | | Borro di Caprenne, Italien, Toscana. | | Borsáros, Siebenbürgen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Marienberg. | | | | S. di San Martino. | | Acq. Borra I. | | Acq. Borra II. | | | | | |
| | ? | | Abrahamffy. | | v. Planta-Reichenau 1844. | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | | Pataki. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.070 | — | 9.688 | 1.820 | 0.112 | — | 0.785 | — | 0.775 | — | 5.665 | — | 0.520 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | 1.914 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.015 | — | 4.550 | — | 0.106 | — | 0.355 | — | — | — | 5.374 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.0005 | — | — | — | — | — | — | — | 0.396 |
| 15 | — | — | — | 0.445 | — | — | — | 0.255 | — | 0.482 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.314 | — | — | — | 0.168 | — | 0.335 | — | — | — | 0.283 |
| | — | — | — | — | 0.181 | 0.181 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.532 | 0.143 | — | — | 0.604 | 0.262 | — | — | — | — | 1.449 | — | 2.083 | — |
| | — | 0.330 | — | — | 2.520 | 2.520 | — | — | — | — | — | 0.508 | — | — |
| 20 | — | — | — | — | 4.863 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.032 | — | — | — | — | — | 0.909 | — | 0.598 |
| | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 3.027 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.618 | 3.228 | 46.460 | 53.067 | — | — | 10.019 | 11.025 | 10.256 | 11.250 | 11.373 | 20.168 | 5.159 | 8.028 |
| | 0.350 | — | 2.580 | — | — | — | 4.699 | 4.699 | 4.699 | 4.699 | 7.402 | 6.859 | 0.079 | 0.079 |
| | 1.879 | — | 5.907 | — | 2.499 | — | 18.219 | — | 18.991 | — | 40.173 | — | 2.249 | — |
| | — | — | 0.898 | — | 0.034 | — | 0.479 | — | 0.957 | — | 0.957 | — | 1.437 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.0005 | 0.0005 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.070 | — | 1.432 | — | 0.207 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.140 | — | 2.873 | — | 0.415 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.218 | — | — | — | 2.921 | — | 6.906 | — | 7.385 | — | 12.909 | — | 0.875 |
| | — | — | — | — | 0.0002 | — | — | — | — | — | — | — | 0.520 | — |
| 40 | — | 0.445 | — | 2.002 | — | 1.556 | — | 10.808 | — | 11.550 | — | 20.290 | — | 0.480 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.082 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.032 | 0.032 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | | | | | | a 1.225 |
| | 5.519 | 5.519 | 66.997 | f67.017 | 11.0397 | 11.0400 | 34.201 | g34.216 | 35.678 | h35.701 | 67.019 | 67.017 | 12.047 | 12.046 |
| | | Hg. | 7.5 ° | Hg. | 40 ° | Schv. Hg. | | HP. | | HP. | 15 ° | HP. | 17.5 ° | S. |

| Ort | | Borschom, Kaukasus. | | | | Borszék, Siebenbürgen. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Eugenq. | | Katharinenq. | | Arany Janos-Brunnen. | | Balthasar-Brunnen. | |
| Analytiker | | Struve. | | Struve. | | Czeh 1877. | | Thann 1873. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.003 | 0.003 | 0.003 | 0.003 | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 6.784 | — | 6.383 | 1.116 | 0.344 | — | 0.682 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.091 | 0.091 | 0.057 | 0.057 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 1.586 | — | 1.400 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.401 | — | 3.186 | — | 0.327 | — | 0.647 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.129 | — | 0.150 | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.060 | — | 0.047 | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.039 | — | 0.029 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.378 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.020 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.380 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 43.512 | 51.851 | 43.125 | 49.228 | 6.359 | 5.905 | 3.697 | 3.257 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.438 | 0.299 | 1.889 | — | 8.096 | 8.075 | 7.924 | 7.924 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.714 | — | 4.136 | — | 11.693 | — | 15.581 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.110 | — | 0.083 | — | 0.400 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.150 | — | 0.270 | — | 0.530 | — | 0.540 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.301 | — | 0.542 | — | 1.063 | — | 1.083 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 4.382 | — | 5.733 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.202 | — | 0.374 | — | 7.647 | — | 9.780 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | a 0.156 | | a 0.182 | — | | | d 1.778 | d 1.778 |
| | | 58.867 | b 58.871 | 56.071 | c 56.075 | 27.891 | 27.890 | 30.259 | 30.259 |
| | | 22.75 ° | HP. | 36 ° | HP. | | Ksch. 1879. | 8.75 ° | Czeh. Br. 1873 |

a. Doppeltkohlensaurer Strontian.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.003.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.029.
f. Natronaluminat.
–. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.

## Borszék, Siebenbürgen.

| | Kossuth-brunnen. | | Lasar-Bad. | | Laszló-Brunnen. | | O-Lobogó-Bad. | | Uj-Lobogó-Bad. | | Principalq. | | O-Sáros-Bad. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Than 1873. | | Folberth 1862. | | Than 1873. | | Schnell und Gottlieb 1852. | | Than 1873. | | Than 1873. | | Folberth 1862. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.091 | — | — | — | 0.100 | — | — | — | 0.794 | — | 0.055 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.268 | — | 0.664 | — | 3.059 | — | 0.160 | — | 0.170 | — | 0.351 | — | 0.125 | — |
| | 0.137 | 0.137 | — | — | 0.027 | 0.027 | — | — | — | — | 0.023 | 0.023 | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.452 | — | — | — | 2.903 | — | — | — | 0.161 | — | 0.830 | — | 0.160 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.560 | — | — | — | 0.182 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.493 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.062 | — | — |
| | — | 0.323 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.034 | — | — |
| | 0.051 | — | — | — | 0.263 | — | — | — | — | — | 0.076 | — | — | — |
| | — | 0.041 | — | — | — | 0.123 | — | — | 0.209 | 0.209 | — | 0.062 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.098 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 9.588 | 9.130 | 5.718 | 5.373 | 1.373 | 3.711 | 2.604 | 0.900 | 1.038 | 0.280 | 7.687 | 6.358 | 3.270 | 2.084 |
| | 13.775 | 13.775 | 8.844 | 8.844 | 8.640 | 8.640 | 5.333 | 5.333 | 3.901 | 3.901 | 11.655 | 11.655 | 6.598 | 6.598 |
| | 21.370 | — | 17.519 | — | 15.314 | — | 11.002 | — | 7.210 | — | 19.231 | — | 8.309 | — |
| | 0.924 | — | — | — | 0.103 | — | — | — | — | — | 0.096 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.840 | — | 0.390 | — | 0.597 | — | 0.730 | — | 0.400 | — | 0.720 | — | 0.390 | — |
| | — | 1.685 | — | 0.782 | — | 1.198 | — | 1.465 | — | 0.802 | — | 1.445 | — | 0.782 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 8.082 | — | 6.813 | — | 4.488 | — | 4.278 | — | 2.723 | — | 7.045 | — | 3.150 |
| | — | — | 0.270 | — | — | — | 0.100 | — | — | — | — | — | 0.180 | — |
| 40 | — | 13.812 | — | 10.854 | — | 7.911 | — | 7.666 | — | 4.851 | — | 12.076 | — | 5.742 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | d 1.449 | d 1.502 | — | d 0.112 | d 0.485 | d 0.761 | — | d 0.121 | | | — | d 1.050 | — | d 0.067 |
| | | | — | f 0.159 | | | — | f 0.085 | | | | | — | f 0.345 |
| | 49.402 | e 49.432 | 33.496 | 33.497 | 29.861 | 29.860 | 20.029 | 20.030 | 12.928 | 12.927 | 40.633 | g 40.640 | 18.927 | 18.928 |
| | 6.8 ° | Ksch. 1879. | 10 ° | Czeh. Br. 1873 | 9.3 ° | Kisch 1879. | 9.2 ° | L.Ksch. 1879. | 9 ° | Ksch. 1879. | 8.15 ° | Czeh 1873. | 11.2 ° | Ksch. 1879. |

| Ort | | Borszék, Siebenbürgen. | | | | Bor-Volgi, Kroatien. | | Bottaccio. Toscana. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Uj-Sáros-Bad. | | Waldbrunnen. | | | | | |
| Analytiker | | Than 1873. | | Than 1873. | | | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.180 | — | 0.597 | — | 1.172 | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 0.034 | 0.034 | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | 1.634 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.170 | — | 0.381 | — | 1.112 | 0.984 | 2.893 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.026 | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.100 | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.048 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.063 | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.417 | 0.296 | — | 0.052 | 1.953 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.170 | — | 0.641 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 1.132 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.130 | — | — | — | 1.875 | — | 0.453 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 1.030 | 0.512 | 2.216 | 1.617 | 11.055 | 14.622 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 4.114 | 4.114 | 6.842 | 6.842 | 3.174 | 2.992 | — | 1.520 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 12.205 | — | 16.082 | — | 4.126 | — | 2.091 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.138 | — | 0.137 | — | 1.975 | — | 0.477 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.360 | — | 0.540 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.722 | — | 1.083 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 4.661 | — | 6.062 | — | 1.043 | — | 0.316 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.010 | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 7.840 | — | 10.224 | — | 1.640 | — | 0.496 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.520 | 0.520 | — | — |
| | | | | a 0.425 | a 0.490 | | | | |
| | | 18.444 | 18.445 | 26.946 | b26.959 | 23.975 | 23.974 | 6.318 | 6.319 |
| | | 9 ° | Ksch. 1879. | 7.5 | Ksch. 1879. | 10 ° | S. | | S. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.
c. Soll noch 1.085 Kalk (!) enthalten.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
e. Schwefelsaures Kupferoxyd.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.

| | Boulogne sur Mer, Frankreich. | | Boulou, Frankreich, Pyrénées orient. | | | | | | | | Bourbon-Lancy, Frankreich, Saône-et-Loire. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Source de fer.** | | **Font-d'Aram.** | | **Source Boulou.** | | **St. Martin de Fenouilla.** | | **Source Sorède.** | | **D'Escure.** | | **St. Léger.** | |
| | Bertrand. | | Anglada. | | Béchamp 1869. | | Béchamp 1869. | | Anglada. | | Tellier et Laporte 1858. | | Tellier et Laporte 1858. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.871 | — | 0.200 | — | 8.806 | — | 10.710 | — | 0.220 | — | 15.05 | 12.00 | 12.87 | 11.75 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | 2.190 | — | — | 2.77 | 4.11 | — | 0.43 |
| | 2.839 | 6.509 | — | 0.134 | — | 8.177 | — | 7.249 | — | 0.111 | — | 1.33 | — | 0.55 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.026 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.034 | — | 0.104 | — | 0.078 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | 0.036 | — | 0.081 | — | 0.146 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.023 | — | 0.053 | — | 0.084 | — | 0.138 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.024 | — | 0.074 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.580 | 0.310 | — | — | 0.021 | — | 0.060 | 0.260 | — | — | — | 2.28 | 2.97 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.29 | 1.99 | 0.55 | — |
| 20 | 5.329 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.37 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.030 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.265 | — | 0.332 | — | — | — | — | — | 0.279 | — | 0.38 | — | 0.38 |
| | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.300 | 0.113 | — | 33.256 | 42.623 | 53.438 | 65.848 | 0.750 | — | — | 3.45 | — | — |
| | — | — | 0.869 | 0.869 | 5.990 | 5.990 | 3.050 | 0.096 | 0.899 | 0.899 | 1.50 | — | — | — |
| | 1.562 | — | 1.958 | — | 14.750 | — | 9.410 | — | 8.741 | — | 1.73 | — | 0.33 | — |
| | 4.490 | — | 0.413 | — | 0.150 | — | 0.240 | — | 0.690 | — | 0.40 | — | 0.40 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.020 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.011 | 0.011 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.660 | — | 0.785 | — | 0.520 | — | 1.010 | — | 0.20 | — | 0.30 | — |
| | — | — | — | 0.575 | — | 1.575 | — | 1.043 | — | 1.077 | — | 0.40 | — | 0.60 |
| | — | — | — | 0.714 | — | — | — | — | — | 0.903 | — | — | — | — |
| | — | 0.949 | — | 0.354 | — | 1.607 | — | — | — | 2.913 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.013 | — | 0.040 | — | 0.030 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.488 | — | 1.488 | — | 3.596 | — | 0.596 | — | 6.162 | — | 0.28 | — | 0.42 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.040 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.030 | 0.030 | — | — | 0.040 | 0.040 | 0.210 | 0.210 | — | — | — | — |
| | | | | | a 0.863 e 0.003 | a 0.890 e 0.003 | a 2.003 | a 2.080 | | | | | | |
| | c 18.091 | 18.091 | 4.553 | d 4.555 | 64.701 | f 64.706 | 79.525 | g 79.536 | 12.810 | 12.810 | 23.94 | 23.94 | 17.10 | 17.10 |
| | | S. | 15.6 ° | Laz. HP. | 17.5 ° | Jo. 307 | 16.3 ° | Jo. 307 | 20.9 ° | Laz. | 54.5 ° | Jo. 310. Hg. | 50 ° | Hg. |

| Ort | | Bourbon-Lancy, Frankreich, Saône-et-Loire. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Le Limbe. | | Marguerite. | | La Reine. | | La Rose. | |
| Analytiker | | Tellier et Laporte 1858. | | Tellier et Laporte 1858. | | Tellier et Laporte 1858. | | Tellier et Laporte 1858. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 12.85 | 10.96 | 13.98 | 11.70 | 12.80 | 10.72 | 12.37 | 9.33 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.22 | — | 0.43 | — | 0.67 | 0.75 | 0.75 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.52 | — | 1.64 | — | 0.86 | 0.75 | 3.16 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.22 | — | 0.30 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.11 | — | 0.14 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 2.38 | 2.85 | 1.76 | 2.56 | — | — | — | 0.21 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.27 | — | 0.55 | — | 0.85 | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.48 | — | 0.48 | — | 0.30 | — | 0.20 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.38 | — | 0.38 | — | 1.41 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 1.20 | — | 1.37 | — | 2.18 | — | 3.44 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.47 | — | 1.63 | — | 0.79 | — | 2.92 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.40 | — | 0.40 | — | 1.80 | — | 0.40 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.30 | — | 0.30 | — | 0.20 | — | 0.10 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.60 | — | 0.60 | — | 0.40 | — | 0.20 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.42 | — | 0.42 | — | 0.20 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 18.15 | 18.15 | 19.10 | 19.10 | 16.74 | a 16.77 | 17.49 | a 17.53 |
| | | 56 ° | Hg. | 49 ° | Hg. | 52 ° | Jo. 310 | 28 ° | Hg. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.03.
b. Mit Chlormagnesium.
c. Mit Thonerde.
d. Ab Kohlensäure 0,746.
e. Ab Kohlensäure 0.772.
f. Bei Lersch Verlust.

| | Bourbon-l'Archambault, Frankreich, Allier. | | | | Bourbonne-les-Bains, Frankreich, Haute-Marne. | | | | La Bourboule, Frankreich, Puy-de-Dome. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Source chaude thermale.** | | **Source Jonas.** | | **Bain romain = Puisard.** | | **Source de la Place.** | | **Choussy und Perrière.** | | **Fenestre I.** | | **Fenestre II.** | |
| | Henry 1842. | | Henry 1848. | | Mialhe et Figuier 1849. | | Mialhe et Figuier 1849. | | Lefort et Bouis 1878 (?). | | Carnot. | | Carnot. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.250 | 0.250 | — | — | 0.64 | 0.640 | 0.650 | 0.650 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.093 | — | — | — | 1.103 | — | 1.275 | — | 1.625 | 0.023 | 0.533 | — | 0.731 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | b 23.136 | 8.353 | b 1.116 | — | 57.71 | 47.151 | 57.830 | 46.813 | 29.690 | 26.477 | 6.744 | 5.040 | 16.948 | 15.152 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 3.484 | — | — | 3.81 | 3.810 | 3.920 | 3.920 | — | 0.320 | — | 0.297 | — | 0.399 |
| | — | 9.886 | — | 1.058 | — | 8.255 | — | 8.530 | — | 1.464 | — | 0.890 | — | 0.693 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.756 | — | 0.782 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.110 | — | — | — | 1.29 | — | 1.490 | — | 1.898 | — | 0.596 | — | 0.854 | — |
| | 2.297 | 2.350 | 0.405 | — | — | 10.231 | — | 10.603 | 0.537 | 2.048 | — | 0.429 | 0.124 | 0.723 |
| | — | — | — | 0.268 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | 8.79 | — | 8.990 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.040 | — | 0.095 | — | — | — | — | — | 0.040 | — | 0.062 | — | 0.105 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.032 | 14.496 | 1.219 | — | — | 2.741 | — | 2.935 | 19.500 | 19.104 | 5.861 | 6.983 | 13.070 | 13.621 |
| | 4.700 | — | 1.434 | 1.146 | — | — | — | — | 0.432 | — | 0.398 | — | 0.538 | — |
| | 7.603 | — | — | — | 1.41 | — | 1.555 | — | 1.901 | — | 1.156 | — | 0.900 | — |
| | 0.042 | — | 0.100 | — | — | — | — | — | 0.042 | — | 0.065 | — | 0.110 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.194 | 0.194 | 0.068 | 0.068 | 0.078 | 0.078 |
| 35 | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.200 | — | 0.250 | — | 0.460 | — |
| | — | 4.490 | 0.095 | 2.628 | 1.20 | 1.200 | 1.200 | 1.200 | — | 2.408 | — | 0.502 | — | 0.923 |
| | c 4.272 | — | c 5.101 | 2.691 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.615 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | f 0.29 | — | f 0.300 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 0.970 | — | — | — | — | — | 1.714 | — | 0.357 | — | 0.658 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.130 | 0.130 | 0.300 | 0.300 | — | — | — | — | — | — | 0.200 | 0.200 | 0.250 | 0.250 |
| | 43.572 | 43.572 | 9.770 | 9.771 | 75.14 | d 75.887 | 75.935 | e 76.708 | 55.394 | 55.394 | 15.361 | 15.361 | 33.332 | 33.333 |
| | 51.25—60 ° | Jo. 313. Hg. | 22.8 ° | Jo. 313. Hg. | 65—66 ° | L. HP. | 65—66 ° | L. HP. | 56 ° | Jo. 320 | 19.1 ° | Ksch. 1875. | 19.2 ° | Ksch. 1875. |

| Ort | | La Bourboule, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | | | Bovegno, Italien, Brescia. | | Braesa, Rumänien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | La Plage. | | Sedaiges. a | | Acq. nero. | | Otschin-Schwefelq. I. | |
| Analytiker | | Lefort et Bouis 1878 (?). | | Lefort et Bouis 1878 (?). | | Grandoni 1831. | | Siller. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | ? 3.461 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | ? 12.273 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 1.235 | — | 1.459 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 17.895 | 15.576 | 27.453 | 24.497 | — | — | 6.529 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.178 | — | 0.241 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.073 | — | 1.436 | — | — | — | 6.193 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.443 | — | 1.704 | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.055 | 1.220 | 0.447 | 1.806 | — | — | 18.374 | 3.961 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | 14.130 | 14.130 | 6.566 | 6.566 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 4.512 | — | 9.710 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.013 | — | 0.034 | — | 4.877 | — | 8.444 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.087 | — | 9.387 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 10.790 | 10.074 | 18.730 | 18.227 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.240 | — | 0.325 | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.394 | — | 1.865 | — | 9.864 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.014 | — | 0.036 | — | ? 5.134 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | 0.054 | 0.054 | 0.190 | 0.190 | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 1.011 | — | 1.175 | 2.357 | ? 3.060 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 2.028 | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 5.842 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 2.912 | — | 0.872 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.445 | — | 1.678 | — | 8.852 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.833 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | ? 1.070 | 1.070 | — | — |
| | | | | | | | | b 4.889 | — |
| | | 32.896 | 32.896 | 51.925 | 51.925 | 37.770 | 37.770 | 49.529 | 49.529 |
| | | 27.6 ° | Jo. 320 | 59.4 ° | Jo. 320 | 11 ° | Schv. 173 | 10— 12.5 ° | 3.075 I. 177 |

a. Früher Rotonde und Fièvres.
b. Schwefeleisen.
c. Natriumsulfhydrat.
d. Wohl gleichbedeutend mit Serboneschte; dort vollständiger.
e. Ab Wasserstoff 0.007.
f. Manganchlorür.
g Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.

| | Braesa, Rumänien. | | | | Brammstädt, Holstein. | | | | | | Braubach, Nassau. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Otschin-Schwefelq. II. | | Putchosq. d | | Salzbrunnen. | | Schwefelq. | | Stahlquelle. | | Dinkholder Brunnen. | | Eckhards-brunnen. | |
| | | | Siller. | | Pfaff. | | Pfaff. | | Pfaff. | | Rössler 1879. | | Rössler 1879. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.966 | — | ? 2.292 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | ? 6.026 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | 2.205 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.792 | — | 5.163 | 5.163 | 40.365 | 37.933 | 2.089 | 1.699 | 0.317 | — | 0.530 | — | 0.590 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 1.589 | 2.398 | — | 0.206 | 0.066 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.391 | — | — | — | 1.361 | — | 0.130 | — | — | — | 0.230 | — | 0.560 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.236 | — | — | — | — | — | — | — | 0.248 | — | 0.066 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.201 | — | 0.041 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.966 | — | 20.758 | 9.786 | — | 0.150 | 0.160 | 0.229 | — | — | 0.850 | — | 0.980 | — |
| | — | — | 42.514 | 42.514 | 0.144 | — | 0.140 | — | — | — | — | — | — | 0.829 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.498 | — | 0.022 | — | 0.103 | — | — | — | 0.910 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.544 | — | 5.392 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 2.961 | — | 0.426 | — | 0.408 | 4.995 | 6.570 | 4.882 | 6.672 |
| | — | — | — | — | 0.937 | — | 0.126 | — | 0.207 | 0.299 | 5.303 | 5.303 | 2.011 | 1.125 |
| | 4.919 | — | — | — | 1.767 | — | 0.170 | — | 0.432 | — | 6.293 | — | 5.198 | — |
| | — | — | — | — | 0.023 | — | 0.108 | — | 0.575 | — | 1.076 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.249 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.168 | — | 2.331 | — | 1.739 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 3.006 | — | — | — | — | — | — | — | 0.278 | — | 3.652 | — | 2.736 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.003 | — | — | — | — |
| | — | 0.739 | — | 1.214 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | c 1.522 | b 0.867 | — | | | | | | | — | f 0.197 | | |
| | 8.643 | 8.643 | 71.594 | 71.593 | 44.825 | 44.825 | 2.793 | 2.793 | 1.597 | e 1.605 | 19.296 | g 19.300 | 13.661 | 13.661 |
| | 10° | HP. II. 194 | 15° | HP. I. 178 | | S. | | S. | | S. | 10.5° | A. Ph. 1879. | 10.5° | A. Ph. 1879. |

| Ort | | Braubach, Nassau. | | Bretonnière, Frankreich, Drôme. | | Brévine, Schweiz, Neuenburg. | | Brides, Frankreich, Savoyen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Salzquelle.** | | | | **Eisenquelle.** | | | |
| Analytiker | | Rössler 1879. | | Poggiale (?). | | Pagenstecher 1860. | | Ecole des mines 1876. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.210 | — | 0.250 | — | — | — | 17.911 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.022 | — | 0.238 | — | — | — | 16.991 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.140 | — | 0.348 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.783 | 0.783 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.730 | — | — | — | — | — | 10.880 | 29.784 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 0.106 | 0.106 | — | — | 5.822 | 5.822 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 18.200 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.590 | — | — | — | — | — | 0.106 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.191 | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 1.670 | 2.710 | — | — | — | — | — | 3.010 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 3.154 | 3.154 | 0.497 | 0.497 | 0.396 | 0.396 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 6.307 | — | 5.671 | — | 2.736 | — | 4.380 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.621 | — | 0.400 | — | 0.993 | — | 0.112 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.456 | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.180 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.263 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.094 | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.442 | — | 2.040 | — | 1.064 | — | 0.620 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.838 | — | 3.686 | — | 2.218 | — | 0.972 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.040 | — | 0.099 | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.430 | 0.430 | 0.145 | 0.145 |
| | | — | a 0.201 | | | | | | |
| | | 13.148 | 13.148 | 7.104 | 7.104 | 4.555 | 4.555 | 58.233 | 58.233 |
| | | 10.5 ° | A. Ph. 1879. | 13.8 ° | Ksch. 1875. | | MA. | 35—36 ° | J. Ksch. 1876. |

a. Manganchlorür.
b. Phosphorsaurer Kalk.
c. Phosphorsäure.
d. Angegeben sind 2.586!

| | Brieg, Schweiz, Wallis. | | Brisighella, Italien, Ravenna. | | | | | | | | Brozas, Spanien, Caceres. | | Bruchhäuser, Westfalen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Acq. del Colombarino. | | Mulino di Zano destra. | | Mulino di Zano sinistra. | | Rio Palazzo. | | | | | |
| | v. Fellenberg. | | Sgarzi 1862. | | Sgarzi 1862. | | Sgarzi 1862. | | | | Raphael und Montes 1842. | | Witting. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | 0.007 | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.078 | 0.078 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.300 | — | 0.609 | — | 0.911 | — | — | — | d 0.259 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.397 | — | 2.091 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | 0.634 | — | — | — | — | — | — | — | 0.549 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 7.246 | — | 4.279 | — | 0.004 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.730 | — | — | — | 13.014 | 10.919 | 26.000 | 5.566 | 14.483 | 8.879 | 0.260 | — | 0.262 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 3.786 | — | 47.497 | 44.575 | — | — | 0.008 | 0.063 | 0.608 | 0.411 | — | — |
| | — | 0.591 | 2.049 | 6.473 | — | 0.004 | — | 16.198 | — | 5.150 | — | 0.477 | — | 0.249 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.081 | — | — | — | — | — | — | — | 0.078 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.160 | 0.160 | — | — | 8.466 | — | 5.000 | — | 0.005 | — | — | — | — | — |
| | 1.964 | 2.108 | — | — | — | — | 9.975 | 17.195 | — | — | — | — | 0.708 | 0.531 |
| | 0.298 | 0.298 | — | 4.785 | 5.566 | 9.260 | 10.000 | 10.000 | 0.397 | 0.326 | 1.042 | 1.293 | — | 0.150 |
| 20 | 2.570 | — | 6.132 | — | 0.005 | — | 3.006 | — | 0.601 | — | 1.302 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.066 | — | 0.004 | — | 0.011 | — | — | — | 0.760 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.007 | — | — | — | — |
| 25 | — | 1.396 | — | 0.415 | — | 1.427 | — | — | — | — | — | 0.598 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 14.335 | — | 7.040 | — | — | 2.316 | 2.837 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.160 | — |
| | 0.616 | — | 10.054 | — | — | — | 17.850 | — | 6.048 | — | 0.625 | — | 9.515 | — |
| | 0.069 | — | 0.004 | — | 0.012 | — | — | — | 0.800 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.007 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.008 | 0.008 | — | — | — | — | 0.022 | 0.022 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.322 | — | — | — | — | — | 0.097 | — | 0.062 | — | 0.260 | — | — | — |
| | — | 0.646 | — | — | — | — | — | 0.195 | — | 0.124 | — | 0.274 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.235 | — | — |
| | — | 1.000 | — | 3.737 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.574 |
| | 0.031 | — | — | — | — | — | — | — | 0.030 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.414 | — | 6.145 | — | 0.007 | — | 2.498 | — | 0.010 | — | 0.382 | — | 5.620 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.159 | — | 0.322 | — | 0.482 | — | — | — | 0.137 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | b 0.050 | c 0.024 | | | | | | | | | | |
| | 6.768 | 6.768 | 22.375 | 22.376 | 75.254 | 75.253 | 72.861 | 72.861 | 22.441 | 22.441 | 4.356 | 4.356 | 12.961 | 12.961 |
| | 30 ° | MA. | 15 ° | Schv. | 15 ° | Schv. | 15 ° | Schv. | 17 ° | Schv. | 18.75 ° | Rb. 395 | | S. |

| Ort | | Bruchsal, Baden. | | Brückenau, Bayern. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | Sinnberger Q. | | Stahlquelle. | | Trinkquelle. | |
| Analytiker | | Kölreuter. | | Scherer 1854. | | Scherer 1854. | | Scherer 1854. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 52.86 | 44.30 | 0.1009 | — | 0.083 | — | 0.058 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.52 | 0.52 | — | — | 0.042 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 2.68 | 10.79 | — | 0.0957 | — | 0.127 | — | 0.055 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.0449 | — | 0.190 | — | 0.016 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 7.47 | — | — | — | — | 0.013 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.0274 | 0.702 | 0.706 | 0.079 | 0.079 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 7.16 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.0046 | — | 0.114 | — | 0.030 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.047 | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 3.07 | a 0.0170 | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.2750 | 0.2458 | 0.201 | 0.256 | 0.058 | 0.058 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.93 | — | 0.5680 | — | 2.283 | — | 0.370 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.0049 | — | 0.120 | — | 0.032 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.048 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.005 | 0.005 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.1680 | — | 0.138 | — | 0.054 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.1206 | — | 0.089 | — | 0.072 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.2060 | — | 0.179 | — | 0.034 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.0745 | — | 0.738 | — | 0.099 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.3572 | — | 1.354 | — | 0.236 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.2262 | 0.2262 | 0.636 | 0.636 | — | — |
| | | | | b 0.0380 | b 0.0849 | — | b 0.198 | — | b 0.017 |
| | | 66.15 | 66.15 | 1.4429 | 1.4429 | 4.448 | 4.449 | 0.680 | 0.680 |
| | | | S. LH. | 9.5 ° | L. Hg. | 9.75 ° | L. Se. | 9.25 ° | Hg. |

a. Entsprechend dem angegebenen butter-, propion- und essigsaurem Natron.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Mit ameisen-, butter- und propionsaurem Natron.

| | Brückenau, Bayern. | | | | Brüttelen, Schweiz, Bern. | | Brüx, Böhmen. | | Brumath, Elsass. | | Brussa, Kleinasien. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Warunger Brunnen.** | | **Wernazer Q.** | | | | **Sprudel.** | | | | **Jeni Kaplidscha.** | | **Kukurtlu.** | |
| | Scherer 1854. | | Scherer 1854. | | Pagenstecher 1838. | | Gintl. | | Coze. | | Bonkowsky 1876. | | Bonkowsky 1876. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | 0.026 | 0.026 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.001 | — | — | — | 0.022 | — | 0.014 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.0023 | — | — | 0.575 | 0.626 | — | 0.032 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.015 | — | 0.017 | — | — | — | 0.422 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.026 | — | 0.151 | — | — | — | 1.825 | — | 2.689 | — | 1.304 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.089 | 0.089 | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.021 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.364 | — | — | — | — |
| | — | 0.036 | — | 0.033 | — | 0.124 | — | 0.208 | — | 1.306 | — | 1.723 | — | 0.713 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.002 | — | 0.016 | — | 0.078 | — | — | — | 0.665 | — | 0.422 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.091 | — | 0.096 | — | 0.045 | 0.045 | 0.430 | — | — | — | 0.221 | 0.221 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.142 | — | — | — | 1.942 | 1.905 | 0.225 | 1.266 | 2.214 | 2.470 |
| | — | 0.042 | — | 0.050 | 0.977 | 0.901 | — | 0.194 | 2.425 | 2.195 | 1.090 | 1.090 | 0.462 | 0.462 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.002 | — | 0.250 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.026 | — | 0.016 | — | 0.249 | — | 0.131 | — | 0.330 | — | 0.006 | — | 0.004 |
| | — | — | — | 0.004 | — | — | — | 0.014 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | c 0.028 | — | — | 0.026 | 21.225 | 19.474 | — | 2.377 | — | 1.895 | — | 1.340 |
| | 0.304 | 0.288 | 0.338 | 0.288 | 0.446 | 0.528 | 1.745 | 1.536 | 0.245 | — | — | — | — | — |
| | 0.652 | — | 0.563 | — | 2.762 | — | 5.486 | — | 1.695 | — | 2.785 | — | 3.627 | — |
| | 0.027 | — | 0.017 | — | 0.262 | — | 0.138 | — | 0.345 | — | 0.006 | — | 0.004 | — |
| 30 | — | — | 0.004 | — | — | — | 0.015 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.076 | 0.076 | 0.012 | 0.012 | 0.138 | 0.138 | 0.031 | 0.031 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.177 | — | 0.177 | — | 0.130 | — | 0.718 | — | — | — | 0.147 | — | — | — |
| | — | — | — | 0.051 | — | 0.261 | — | 1.441 | — | — | — | 0.295 | — | — |
| | — | 0.338 | — | 0.290 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.074 | — | 0.064 | — | 1.011 | — | 2.028 | — | — | — | 0.626 | — | 1.152 |
| | — | — | 0.0008 | — | 0.006 | — | 0.030 | — | — | — | 0.255 | — | 0.162 | — |
| 40 | — | 0.369 | — | 0.349 | — | 1.760 | — | 4.142 | — | — | — | 0.594 | — | 1.434 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.0005 | — | — | — | 0.011 | — | 0.007 |
| | 0.178 | 0.178 | 0.215 | 0.215 | — | — | — | — | 0.300 | 0.300 | 0.575 | 0.575 | 0.231 | 0.231 |
| | — | b 0.114 | — | b 0.121 | | | b 1.708 | b 2.672 | | | | | | |
| | 1.541 | 1.541 | 1.4938 | 1.495 | 5.085 | 5.085 | 32.057 | 32.0568 | 8.777 | 8.777 | 9.592 | 9.593 | 8.268 | 8.267 |
| | | Hg. | 10.25 ° | Hg. Se. | | MA. | 22.1 ° | Ksch. 1878. | | Hy. | 86 ° | Ksch. 1879. | 28 ° | Ksch. 1879. |

| Ort | | Brusznó, Ungarn. | | Bubendorf, Schweiz, Basel. | | Bucca dei Fiori. | | Büdingen, Hessen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Untere Schwefelq. | | | | Acq. della Bucca. | | | |
| Analytiker | | Wagner. | | Stacheli. | | Giulj. | | Jochheim, | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | 1.200 | 1.200 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 3.031 | — | — | — | 15.767 | 9.935 | 40.000 | 24.596 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | a 0.117 | — | 1.309 | — | 0.120 | 0.120 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.875 | — | 0.137 | — | 7.063 | — | 14.614 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.234 | 0.234 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 9.495 | 11.391 | — | — | — | 0.984 | — | 12.835 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.910 | 3.910 | — | — | 2.847 | 4.500 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 1.816 | — | — | — | 2.815 | — | 12.410 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.131 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 1.572 | — | — | — | 6.443 | — | 5.620 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | 0.158 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 14.609 | — | 4.313 | — | 6.187 | — | 5.832 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.138 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 1.184 | 1.184 | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.130 | — | — | — | — | — | 0.240 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.261 | — | — | — | — | — | 0.482 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 4.977 | — | 1.608 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 8.006 | — | 2.527 | — | — | — | 0.342 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 34.409 | 34.410 | 4.430 | 4.430 | 28.925 | 28.925 | 59.940 | 59.940 |
| | | | HP. | 12.5 ° | LH. HP. | 36.2 ° | S. HP. | 11.2 ° | JH. |

a. Bei Meyer-Ahrens Chlorcalcium.
b. Angeblich 14.89!
c. Bei Hg. und S. kohlensaure Magnesia.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.027.
f. Gleichbedeutend mit Tönnisstein?

| | Bugyogó, Ungarn. | | Bukowina, Schlesien. | | | | Burgbrohl, Preussen, Rheinprovinz. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | **Agnesquelle.** | | **Luisenquelle.** | | **Fehlenbor.** | | **Gemeinde-brunnen.** | | **Heilbrunn.** f | | **Q. links vom Bache.** | |
| | Pataki. | | Sonnenschein 1867 (?). | | Sonnenschein 1867 (?) | | Bischof. | | Bischof 1832. | | Bischof 1832. | | Bischof. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | b 1.489 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.613 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | 1.663 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.560 | — | 0.218 | — | 0.092 | — | 1.278 | — | 0.205 | — | 16.695 | — | 0.225 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.729 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 10.000 | — | — |
| | — | 0.627 | — | 0.040 | — | 0.023 | — | 0.602 | — | 0.194 | — | 4.154 | — | 0.213 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.133 | — | 0.052 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.401 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.252 | — | 0.464 | — | — | — | — |
| | — | — | 0.156 | 0.156 | 0.065 | 0.065 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.040 | — | 0.317 | — | 0.194 | 0.049 | 1.094 | — | 0.296 | — | 3.055 | — | 0.319 | — |
| | c 1.560 | 0.640 | 0.049 | 0.065 | 0.003 | 0.003 | — | — | — | — | — | 1.426 | — | 0.270 |
| 20 | 3.910 | — | — | — | 0.080 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.780 | 0.780 | — | 0.210 | — | 0.142 | — | 1.172 | — | 0.317 | — | 1.463 | — | — |
| | — | — | — | 0.107 | — | 0.104 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.461 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.593 | — | 0.222 | 11.335 | 12.972 | 3.753 | 3.518 | 24.758 | 47.754 | 4.247 | 3.698 |
| | — | — | 0.540 | 0.523 | — | — | 8.760 | 8.760 | 6.715 | 6.715 | 16.664 | 1.658 | 5.323 | 5.035 |
| | — | — | 0.517 | — | 0.496 | — | 7.422 | — | 6.849 | — | 5.393 | — | 5.577 | — |
| | — | — | 0.221 | — | 0.150 | — | 1.954 | — | 1.659 | — | 1.539 | — | — | — |
| 30 | — | — | 0.113 | — | 0.110 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.021 | 0.021 | 0.0002 | 0 0002 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.010 | — | 0.020 | — | 0.473 | — | 0.334 | — | 0.678 | — | 0.482 | — |
| | — | — | — | 0.020 | — | 0.040 | — | 0.953 | — | 0.670 | — | 1.360 | — | 0.967 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.182 | — | 0.214 | — | 2.583 | — | 2.565 | — | — | — | 2.061 |
| | 1.300 | — | 0.051 | — | 0.020 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 0.164 | — | 0.316 | — | 4.649 | — | 5.235 | — | 0.968 | — | 3.928 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.133 | — | — | — | — |
| | — | 0.789 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | d 4.337 | | | | | | | | | | | | |
| | 11.639 | 11.639 | 2.213 | 2.214 | 1.2302 | 1.2302 | 32.316 | e32.344 | 19.811 | 19.811 | 68.782 | 68.783 | 16.173 | 16.172 |
| | 22.5 ° | HP. | | Ksch. 1868. | | Ksch. 1868. | 14.3 ° | L. | 14.5 ° | L. | 11.7 ° | L. | | L. |

| Ort | | Burgbrohl, Preussen, Rheinprovinz. | | Burrone, Toscana. | | Burtscheid, Rheinpreussen. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Q. rechts vom Bache. | | | | Kochbrunnen. a | | Mühlenbendq. | |
| Analytiker | | Bischof. | | Giulj. | | Monheim 1829. | | Wildenstein 1862. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik |
| Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | 0.002 | 0.002 |
| Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | — | — | 0.017 | 0.017 |
| Schwefelwasserstoff | HS | — | — | — | — | 0.031 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | NaS | — | — | — | — | — | 0.071 | 0.0007 | 0.0007 |
| Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | KaCl | — | — | — | — | — | — | — | 1.442 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | 0.079 | 0.079 |
| Chlornatrium | NaCl | 0.181 | — | 1.388 | — | 26.967 | 25.326 | 28.135 | 24.821 |
| Chlorlithium | LiCl | — | — | — | — | 0.0004 | 0.0004 | 0.110 | 0.110 |
| Chlormagnesium | MgCl | — | — | 0.694 | — | — | 0.229 | — | — |
| Chlorcalcium | CaCl | — | 0.172 | — | 2.128 | — | 1.248 | — | 2.064 |
| Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | 0.058 | — | 0.006 |
| Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.002 |
| Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | Fe | — | 0.130 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 1.685 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.206 | — | — | — | 3.788 | 3.840 | 3.075 | 3.987 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 0.493 | 0.868 | — | — | — | 0.390 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 0.830 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.067 | — | 0.007 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.220 | — | 0.453 | — | — | — | 0.005 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.004 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 2.183 | 1.793 | — | 1.780 | 11.092 | 11.253 | 8.761 | 10.253 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 4.300 | 4.300 | — | 0.535 | 0.309 | — | 0.416 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 4.756 | — | 3.590 | — | 1.620 | — | 2.680 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.605 | — | 0.477 | — | — | — | 0.005 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.004 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.198 | 0.198 | 0.006 | 0.006 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.00035 | 0.00035 |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.346 | — | — | — | 0.720 | — | 0.738 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.694 | — | — | — | 1.445 | — | 1.481 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | CaO | — | 1.763 | — | 0.664 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0007 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.468 | — | 1.044 | — | 1.108 | — | 1.052 |
| Sauerstoff | O | — | 0.037 | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | HO. | — | — | — | — | — | 0.016 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.026 | 0.026 |
| | | | | | | b 0.681 | b0.681 | — | — |
| | | | | | | | | c0.0017 | c0.0017 |
| | | 12.577 | 12.577 | 7.472 | 7.472 | 45.4734 | 45.4734 | 45.74945 | 45.74975 |
| | | 11.9 ° | L. | 17.5 ° | S. | 72.5 ° | Hg. Se. | 74.6 ° | Hg. Brsch. |

a. Bei Lersch abweichend.
b. Fluornatrium.
c. Schwefelsaures Kupferoxyd.
d. Wahrscheinlich gleichbedeutend mit Busk.

| | Burtscheid, Rheinpreussen. | | | | Buschbad, Sachsen, Meissen. | | Businargues, Frankreich, Hérault. | | Busk, Galizien. | | Busko, Polen, Radom. d | | Busot, Spanien, Alicante. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Pocken-brünnlein.** a | | **Victoriaq.** | | | | | | | | | | **Baños.** | |
| | Monheim 1829. | | Hamberg 1859. | | Ficinus. | | Figuier. | | Werner. | | Heinrich. | | Lopez 1845. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 0.002 | 0.002 | — | — | — | — | 0.65 | 0.65 | 0.443 | 0.443 | — | — |
| | — | — | 0.011 | 0.011 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.014 | — | 0.018 | 0.018 | — | — | — | — | 0.54 | — | 0.580 | — | — | — |
| | 0.270 | 0.302 | — | — | — | — | — | — | — | 1.24 | — | 1.331 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.424 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.070 | 0.070 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 23.425 | 22.227 | 27.782 | 24.917 | 0.556 | — | 0.844 | — | 68.46 | 61.23 | 95.595 | 91.632 | — | — |
| | 0.0004 | 0.0004 | 0.040 | 0.040 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.225 | — | — | — | 0.075 | — | — | 4.11 | — | 5.763 | — | 5.236 | — |
| | — | 0.840 | — | 1.606 | — | 0.441 | — | 0.800 | — | 11.67 | — | 10.493 | — | 6.118 |
| | — | 0.049 | — | 0.036 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.021 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.624 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.665 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.544 | 3.588 | 2.783 | 3.659 | 0.293 | — | 0.182 | — | — | 6.36 | — | 2.393 | — | — |
| | — | — | — | 0.410 | 0.682 | 0.498 | — | — | 13.05 | 18.26 | 24.057 | 31.340 | 4.714 | 11.333 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 0.326 | — | 12.00 | — | 10.962 | — | 12.509 | — |
| | 0.057 | — | 0.042 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.024 | — | 0.546 | — | 0.559 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.245 | — | 2.946 |
| | 9.689 | 10.125 | 9.024 | 10.159 | — | 0.005 | — | 1.275 | — | 0.16 | — | — | — | — |
| | 0.302 | — | 0.439 | — | 0.396 | 0.491 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.090 | — | 2.085 | — | 0.571 | — | 5.722 | — | 2.45 | — | 2.016 | — | — | — |
| | — | — | 0.025 | — | 0.575 | — | 2.372 | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.166 | 0.166 | 0.007 | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.407 | — | 0.663 | — | 0.417 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.817 | — | 1.330 | — | 0.837 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.954 | — | — | — | — | — | 2.062 |
| | — | — | 0.008 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.618 | — | 0.928 | — | 0.597 | — | 4.055 | — | 1.40 | — | 1.232 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.178 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — | 0.29 | — | 0.307 | — | — |
| | 0.371 | 0.371 | 0.016 | 0.016 | 0.260 | 0.260 | — | — | 12.00 | 12.00 | 0.290 | 0.290 | — | — |
| | b 0.453 | b 0.453 | — | — | | | | | | | | | | |
| | | | c 0.0014 | c 0.0014 | | | | | | | | | | |
| | 39.7884 | 39.7884 | 44.6884 | 44.6864 | 3.750 | 3.750 | 9.446 | 9.445 | 113.26 | 113.26 | 139.706 | 139.706 | 22.459 | 22.459 |
| | 39.7 ° | Hg. | 59.9 ° | Val. Brsch. | 9 ° | Hg. S | 16.2 ° | HP. | 12 ° | Hg. | | Ksch. 1872 | 40 ° | Rb. 253 |

| Ort | | **Busot**, Spanien, Alicante. | | | | **Bussang**, Frankreich, Vosges. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Colladed.** | | **Mina ó Caba.** | | **Source d'En bas.** | | **Source Marie.** | |
| Analytiker | | Lopez 1845. | | Lopez 1845. | | Henry 1840. | | Bouis 1878. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | — | — | 0.780 | — | 0.800 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 6.967 | — | 5.639 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 8.141 | — | 6.589 | — | 0.739 | — | 0.758 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 1.100 | — | 0.700 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 5.161 | 13.969 | 4.101 | 11.230 | — | 0.755 | — | 0.468 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 10.679 | — | 12.158 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.222 | — | 0.157 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.410 | — | 2.399 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 11.189 | 13.327 | 8.915 | 9.222 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 2.286 | 1.483 | 2.362 | 1.861 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 4.896 | — | 7.056 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.234 | — | 0.165 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | — | — | 0.010 | — | 0.600 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.020 | — | 1.204 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.287 | — | 1.680 | — | 1.532 | — | 2.362 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 2.417 | — | 4.566 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 22.807 | 22.807 | 21.898 | 21.898 | 20.495 | 20.495 | 20.598 | 20.598 |
| | | 41 | Rb. 253 | | Rb. 254 | | HP. Jo. | | Jo. |

a. Die Analyse bei HP ist für 7680 Gran angenommen; richtiger sind vielleicht Procente des Trockenrückstandes.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.047.

| | Butterby, England. | | Buxton, England. | | | | | | Buyeres de Nava, Spanien, Oviedo. | | Buyhuto, Sicilien. | | Buzias, Ungarn. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Sulphurous Water. | | St. Anna-Bad. | | Eisenq. | | Magnesiawasser. | | Fuensanta. | | Acqua santa. a | | I. Hauptq. | |
| | Clanny. | | Muspratt. | | Playfair 1854. | | Playfair 1854. | | Salmean 1849. | | Ferrari. | | Sadler 1840. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.894 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.050 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.057 | — | — | — | — | 0.056 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 9.809 | 6.732 | 0.343 | — | 0.150 | — | 0.345 | — | — | — | — | — | 1.550 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.781 | 0.360 | 0.240 | — | 0.042 | 0.051 | 0.244 | — | 0.214 | — | 13.88 | — | — | — |
| | 0.868 | 3.000 | — | 0.605 | — | 0.133 | — | 0.569 | — | 0.250 | — | 16.23 | — | 0.227 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.842 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.845 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.565 |
| | — | — | 0.043 | 0.043 | 0.096 | 0.096 | 0.417 | 0.350 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.536 | 0.011 | — | 0.610 | 0.450 | 0.005 | — | 0.482 | 0.750 | 54.31 | 54.12 | — | — |
| 20 | 0.608 | — | — | — | 0.354 | — | — | — | 0.354 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.014 | — | 0.197 | — | 0.065 | — | — | — | 0.24 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.398 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.030 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.078 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.382 | 1.226 |
| | — | — | 0.567 | 0.902 | — | 0.157 | 0.672 | 1.008 | — | — | 23.68 | 42.56 | 0.869 | 0.869 |
| | 2.124 | — | 2.034 | — | — | — | 1.951 | — | 1.339 | — | 67.10 | — | 4.594 | — |
| | — | — | 0.015 | — | 0.206 | — | 0.068 | — | — | — | 0.25 | — | 1.614 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.419 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.149 | — | 0.165 | — | 0.237 | — | 0.530 | — | — | — | 0.470 | — |
| | — | — | — | 0.299 | — | 0.158 | — | 0.365 | — | — | — | — | — | 0.943 |
| | — | — | — | — | — | 0.164 | — | 0.105 | — | 1.012 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.486 | — | — | — | 0.421 | — | 0.059 | — | 17.91 | — | 1.672 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.298 | — | 0.974 | — | 0.238 | — | 0.998 | — | 0.818 | — | 28.15 | — | 3.168 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.266 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.050 | 0.050 | — | — | — | — | 0.800 | 0.800 | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | | | | | | b 0.067 |
| | 15.084 | 15.084 | 3.452 | 3.451 | 2.042 | 2.042 | 3.939 | 3.938 | 3.719 | 3.719 | 159.22 | 159.21 | 9.535 | c 9.582 |
| | 10 ° | HP. | 27.4 ° | Hg. | 15.7 ° | Hg. | 22.5 ° | Jo.HP. | 12 ° | Rb. 90 | | HP. | 12.5 ° | L. Hg. Sg. |

| Ort | | Buzias, Ungarn. a | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | II. Michaelq. | | III. Badeq. | | IV. Kleine Badequelle. | | V. Josephsq. | |
| Analytiker | | Sadler 1840. | | Sadler 1840. | | Sadler 1840. | | Sadler 1840. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.052 | —, | 0.030 | — | 0.040 | — | 0.290 | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.060 | — | 0.490 | — | 0.930 | — | 3.970 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.095 | — | 0.277 | — | 0.524 | — | 2.315 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.138 | — | 0.255 | — | 1.096 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.574 | — | 0.092 | — | 0.140 | — | 0.758 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 1.019 | — | 0.311 | — | 0.156 | — | 0.354 | 3.352 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.427 | 0.427 | 0.640 | 0.640 | 1.112 | 1.112 | 0.304 | 0.304 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.534 | — | 3.427 | — | 5.371 | — | 9.490 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.641 | — | 0.262 | — | 0.400 | — | 2.166 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.770 | — | 0.710 | — | 0.750 | — | 0.860 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.903 | — | 0.774 | — | 1.112 | — | 1.725 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.611 | — | 0.618 | — | 0.374 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.647 | — | 0.899 | — | 1.646 | — | 2.521 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.019 | — | 2.403 | — | 3.570 | — | 5.062 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | 0.164 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | — | b 0.063 | — | b 0.037 | — | b 0.049 | — | b 0.355 |
| | | 6.503 | 6.503 | 5.870 | c 5.878 | 8.759 | d 8.782 | 17.434 | i 17.488 |
| | | 12.5 ° | L. Hg. Sg. | 12.5 ° | L. | 12.5 ° | L. | 12.5 ° | L. Hg. Sg. |

a. Bei HP. sind die Analysen von I, II, V für 12 Unzen statt für 16 Unzen angegeben.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.008.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.023.
e. Magnesiahaltig.
f. Schwefelsaure Thonerde.
g. Schätzungsanalyse nach dem Trockenrückstand.
h. Noch Kieselsäure und andere Substanzen 3.250!
i. Ab Wasserstoff und Wasser 0.054.

| | Bykowa, Russland, Charkow. | | Caille, Frankreich, Haute-Savoie. | | Caldane, Toscana. | | Caldanelle, Toscana, Val di Merse. | | Caldaniccia, Corsica. | | Caldas de Besaya, Spanien, Sant. | | Caldas de Bohi, Spanien, Lerida. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Glaubersalzwasser.** | | | | **Acq. di Campiglia.** | | | | | | g | | **Schwefeltherme.** | |
| | Giese und Schumlensky. | | P. Morin. | | Giulj. | | Giulj. | | Poggiale 1836. | | Gregorio de Rioz. | | Carbonell y Brabo 1832. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.071 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.214 | — |
| | — | — | — | 0.158 | — | — | — | — | 0.710 | 0.710 | — | — | — | 2.172 |
| 5 | — | — | 0.052 | 0.056 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.567 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 9.27 | — | 0.050 | — | 6.941 | — | 5.557 | 0.440 | 2.230 | 0.476 | 21.7 | 18.01 | 3.255 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 2.174 | — | 1.288 | 1.578 | — | 0.316 | 13.0 | 13.00 | — | — |
| | — | 8.80 | — | 0.047 | 0.469 | 9.595 | — | 4.517 | — | 1.295 | — | 3.49 | — | 1.215 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.231 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.037 | 0.037 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 36.24 | 47.17 | 0.602 | — | — | — | — | — | 1.958 | 1.296 | — | 4.50 | — | — |
| | — | — | 0.133 | 0.530 | — | 1.837 | 1.225 | 0.867 | — | — | — | — | — | — |
| 20 | e 10.47 | — | — | — | 2.082 | — | — | — | — | — | 4.3 | — | 1.085 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.453 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.372 | — | — | — | 0.638 |
| | — | 0.33 | — | — | — | 8.905 | — | 6.566 | 0.189 | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.867 | 0.437 | — | 0.971 | 0.010 | — | 0.427 | — | — | — | — | — |
| | 3.74 | — | 1.624 | — | 11.186 | — | 5.864 | — | 1.682 | — | — | — | 1.562 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.477 | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.164 | — | — | — | — | — | 1.290 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.329 | — | — | — | — | — | 2.588 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.33 | — | 0.605 | — | 0.599 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.032 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.08 | — | 1.289 | — | 0.944 | — | — | — | 1.432 | — | — | — | 0.954 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.038 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.339 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.390 | 0.390 | — | — | — | — |
| | f 13.67 | f 13.67 | — | f 0.107 | | | | | | | | | h | h |
| | 73.39 | 73.38 | 3.632 | 3.633 | 22.852 | 22.851 | 14.421 | 14.421 | 8.876 | 8.875 | 39.0 | 39.00 | 7.116 | 7.116 |
| | | HP. | 30 ° | Jo. | 37.5 ° | HP. S. | 35 ° | S. | 38.75 ° | Jo. HP. | 37.5 ° | Rb. 176 | 55 ° | Rb. 260 |

| Ort | | Caldas de Cuntis, Spanien, Pontev. | | Caldas de Estrac, Spanien, Barcel. | | Caldas de Malavella, Spanien, Gerona. | | Caldas de Montbuy, Spanien, Barcel. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Fuente de la Era. | | | | | | | |
| Analytiker | | Casares 1849. | | Capdevila. | | Ramon Font y Roura. | | Ignacio Graells. b | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | 1.300 | 1.300 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 8.100 | 5.063 | 4.132 | 0.892 | 1.562 | — | 9.900 | 8.871 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | 3.472 | 0.649 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | 0.509 | 3.583 | 2.759 | 7.540 | — | 0.521 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.365 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 1.894 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.000 | 1.000 | — | 2.247 | — | — | 1.014 | 0.825 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.772 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 2.152 | — | 1.562 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.768 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.107 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 1.784 | — | 2.002 | 0.404 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 2.987 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 1.712 | — | 4.555 | — | 0.677 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.808 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 1.600 | — | — | — | — | — | 0.790 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 3.210 | — | — | — | — | — | 1.586 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.140 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.650 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.080 | 0.080 |
| | | 12.000 | a12.467 | 8.505 | 8.506 | 14.718 | 14.718 | 13.005 | 13.005 |
| | | 32.5 ° | Rb. HP. Jo. | 42.5 ° | HP. | 60 ° | Rb. 263 | 64—70 ° | Rb. 265 |

a. Ab Wasser 0.467.
b. Sämmtliche Autoren geben diese Analyse stark differirend.
c. Phosphorsaurer Kalk.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Phosphorsäure.

| | Caldas de Oviedo, Spanien, Oviedo. | | Caldas da Rainha, Portugal. | | Caldas de Reyes, Spanien, Pontev. | | Caldelas de Tuy, Spanien, Pontev. | | Caldiero, Italien, Verona. Brentella? | | Caldillas de S. Miguel, Spanien, Salam. | | Caldine, Italien, Toscana. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Salgado 1849. | | Rennie. | | Casares 1866. | | Casares. | | Volta. | | Solano 1839. | | Giulj. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.195 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 9.661 | 6.474 | 3.94 | 3.572 | 4.6 | 3.655 | 0.651 | — | 0.397 | 0.061 | 5.557 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.152 | — | — | — | — | — | — | — | 1.253 | — | — | — | 1.289 | — |
| | — | 0.026 | — | 3.025 | — | 0.349 | — | 0.896 | 0.183 | 1.977 | 0.126 | 0.446 | — | 6.778 |
| | — | 0.215 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.349 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.226 | — | — | — | — |
| | — | — | 4.975 | 8.845 | — | 0.449 | — | 0.689 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.135 | 0.130 | 1.537 | 1.537 | — | — | — | — | — | 0.759 | — | — | 3.212 | 2.957 |
| 20 | — | — | 3.708 | — | 0.43 | — | 1.1 | — | 1.038 | — | — | — | 0.524 | — |
| | 0.249 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.079 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.909 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 0.259 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.550 | — | 0.213 | — | 7.128 |
| | 0.230 | 0.442 | — | — | — | — | — | — | — | 0.880 | — | — | — | 2.010 |
| | 1.394 | — | — | — | — | — | — | — | 2.409 | — | 0.418 | — | 20.752 | — |
| | 0.083 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.957 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.314 | 0.155 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.090 | — | — | — | — | — | 0.2 | — | 0.117 | — | 0.090 | — | — | — |
| | — | 0.180 | — | — | 1.38 | 1.380 | — | 0.401 | — | 0.235 | — | 0.181 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.606 | — | — | — | — | — | — | — | 0.458 | — | — | — | 4.864 |
| | 0.030 | — | — | — | — | — | — | — | 0.134 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.752 | — | — | — | — | — | — | — | 0.546 | — | 0.130 | — | 7.646 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.150 | 0.150 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.054 | 0.054 | — | — |
| | c 0.142 | d 0.100 e 0.134 | | | | | | | | | | | | |
| | 2.969 | 2.969 | 19.881 | 19.881 | 5.75 | 5.750 | 5.9 | 5.900 | 5.980 | 5.980 | 1.085 | 1.085 | 32.291 | 32.292 |
| | 42.5 ° | Rb. 334. HP. | | HP. | | Jo. | 46—49 ° | Rb. 278 | 27 ° | Hg. | 27.5 ° | Rb. 280 | 34 ° | HP. |

| Ort | | Calliano, Italien, Alessandria. | | Calvello, Italien, Toscana. | | | | Calw, Württemberg. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | Acq. prima. | | Acq. seconda. | | Naschold's Q. | |
| Analytiker | | Giordano 1834. | | Giulj. | | Giulj. | | Federhof. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.213 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | 0.450 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | 1.388 | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 3.470 | — | 2.776 | — | 0.676 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 2.673 | — | 1.882 | — | 2.577 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.423 | — | 4.773 | — | 4.927 | — | 1.673 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.563 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.472 | — | 0.472 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.335 | — | 0.335 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.956[a] | — | — | — | — | — | 0.718 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.550 | 8.280 | — | — | — | — | — | 0.354 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 11.815 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.887 | — | — | — | — | — | 0.180 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 4.229 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 4.451 | — | 3.561 | 0.397 | 2.651 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.516 | 3.051 | 0.514 | 3.989 | 0.907 | 0.528 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 10.731 | — | 19.800 | — | 18.742 | — | 7.697 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.933 | — | 0.957 | — | 0.957 | — | 0.190 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | 2.288 | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.100 | 0.100 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 1.200 | — | — | — | — | — | 0.262 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.526 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_3$ | — | 0.968 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 6.376 | — | 5.291 | — | 4.801 | — | 1.396 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.216 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 7.070 | — | 8.272 | — | 7.503 | — | 2.560 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | 0.113 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | a 1.663 | b 1.750 c 1.842 | | | | | | c 2.207 e 2.448 |
| | | 34.950 | 34.951 | 26.625 | d26.645 | 25.566 | d25.588 | 14.623 | 14.623 |
| | | 15 ° | Schv. | 32.5 ° | S. HP. | 32.5 | S. | 6-12.5° | HP.Hg. |

a. Salpetersaure Magnesia.
b. Kieselsaures Kali.
c. Salpetersaurer Kalk.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.021.
e. Doppeltkohlensaures Kali.

| | Camarès, Frankreich, Aveyron. | | | | Cambo, Frankreich, Basses-Pyrénées. | | | | Campagne, Frankreich, Aude. | | Canal grosso, Toscana. | | Cannstatt, Württemberg. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **S. d'Andabre.** | | **S. Prugnes.** | | **Source ferrugineuse.** | | **S. sulfureuse.** | | **S. du Pont.** | | | | **Frösnersche Q. Männlein.** | |
| | Limousin-Lamothe 1852. | | Laurens. | | Poumier. | | Salaignac 1827. | | Filhol 1858. | | | | Morstatt 1834. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.084 | — | — | — | 0.303 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.695 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | 0.178 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.134 | — | 0.300 | — | 0.212 | — | — | — | 0.577 | — | 2.082 | — | 21.094 | 0.478 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 0.266 | — | 1.250 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.074 | — | 0.285 | 0.152 | 0.666 | — | 0.941 | — | 0.547 | — | 1.975 | — | 19.558 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.417 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.377 | 0.377 | — | — | — | — |
| | 6.999 | 3.593 | — | — | — | 0.074 | — | — | 0.627 | 0.673 | 1.388 | 1.388 | 6.022 | 17.797 |
| | — | 2.390 | — | — | — | 0.337 | 6.755 | 8.335 | 2.080 | 2.080 | 1.388 | 1.388 | 3.135 | 3.135 |
| 20 | — | — | — | — | 1.060 | — | 7.266 | — | 0.146 | — | — | — | 11.584 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.619 | — | — | — | 0.548 | — | 0.011 | — | 0.114 | — | — | — | 0.342 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 0.068 | — | 3.215 | — | — | — | — | — | — |
| | 17.844 | 22.885 | 2.123 | 2.508 | — | — | — | — | — | 0.277 | — | 1.334 | — | 14.010 |
| | 2.549 | — | 1.219 | 1.219 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.046 | — | 2.160 | — | 0.323 | — | 6.698 | — | 5.289 | — | 2.998 | — | 13.126 | — |
| | 0.652 | — | — | — | 0.577 | — | 0.012 | — | 0.120 | — | — | — | 0.359 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.005 | — | — | — | 0.079 | — | 0.120 | — | 0.170 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.010 | — | — | — | 0.158 | — | — | — | 0.341 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.229 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.643 | — | 0.696 | — | 0.302 | — | 4.874 | — | 1.841 | — | 0.169 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.160 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.016 | — | 1.094 | — | 0.515 | — | 4.100 | — | 3.136 | — | 1.050 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.044 | — | — | — | 0.160 | — | — |
| | 0.200 | 0.200 | — | — | 0.132 | 0.132 | 0.320 | 0.320 | 0.250 | 0.250 | — | — | — | — |
| | 32.429 | 32.430 | 5.802 | 5.802 | 2.801 | 2.800 | 22.665 | 22.664 | 9.636 | 9.636 | 8.159 | 8.159 | 55.320 | 55.320 |
| | 12.5 ° | Jo. 261 | 12.5 ° | HP. | 15 ° | Laz. Hg. | 22.5 ° | Laz. Jo. Hg. | 31 ° | Jo. | 12.5 ° | HP. | 18.4 ° | Hg. Hy. |

| Ort | | Cannstatt, Württemberg. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Frösnersche Q. Weiblein. | | Obere Sulz. | | Ochsenquelle. | | Sulzerrainq. Wilhelmsq. | |
| Analytiker | | Fehling. | | Morstatt 1834. | | Morstatt 1830. | | Fehling. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.325 | — | 0.424 | — | — | — | 1.371 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 25.934 | 5.767 | 26.097 | 2.080 | 9.114 | — | 21.211 | 0.928 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 18.890 | — | 22.467 | — | 8.646 | — | 18.221 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.379 | — | 0.495 | — | — | — | 1.602 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 5.527 | 15.293 | 2.964 | 13.904 | 3.034 | 7.112 | 3.802 | 13.595 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.800 | 3.800 | 4.730 | 4.730 | 1.016 | 1.016 | 4.596 | 4.596 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 9.438 | — | 10.441 | — | 3.906 | — | 8.372 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.426 | — | 0.391 | — | — | — | 0.273 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 15.555 | — | 19.254 | — | 7.385 | — | 15.173 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 14.530 | — | 18.111 | — | 7.500 | — | 14.793 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.448 | — | 0.412 | — | — | — | 0.287 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($Si O_3$) | — | — | — | — | — | — | 0.208 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.417 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 0.160 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.251 | — | 0.297 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 60.056 | 60.056 | 63.250 | 63.250 | 24.570 | 24.570 | 54.871 | 54.871 |
| | | 18.3 ° | Hg. | 20.5 ° | Hg. Hy. | | Hy. | 18.5 ° | Hg. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.015.
b. Die bei Joanne als Säuren und Basen angegebenen Bestandtheile der Analyse geben zusammengerechnet ein Resultat, welches der Beschreibung des Wassers nicht entspricht. Druckfehler nicht wahrscheinlich, es sei denn, dass die Zahlen für Schwefelsäure und Kohlensäure verwechselt sind.
c. Salpetersaures Bleioxyd.
d. Nur Schwefelnatrium soll das Wasser enthalten.
e. Beide Quellen enthalten noch Chlornatrium und schwefelsaures Natron in nicht angegebener Menge.

| | Cannstatt, Württemberg. | | | | Caprifico di Valaspra, Toscana. | | Capvern, Frankreich, Hautes Pyrénées. | | | | Carballino, Spanien, Orense. | | Carballo, Spanien, Coruña. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Wiesenquelle.** | | **Zollersche Karlsquelle.** | | **Acqua Bolle.** | | **S. Bouridé.** | | **S. Hount-Caouda. b** | | | | **Wärmste Q.** | |
| | Morstatt 1834. | | Morstatt 1832. | | Giulj. | | Garrigou 1875. | | Garrigou 1875. | | Casares. | | Casares. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | d 2.93 | d 2.93 | e 0.737 | 0.737 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0015 | 0.0015 | 0.036 | 0.036 | — | — | — | — |
| | 24.740 | 6.809 | 20.067 | — | 6.323 | — | 0.064 | — | 0.023 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 1.360 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 17.012 | — | 19.037 | — | 7.204 | — | 0.060 | — | 0.022 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.0008 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.253 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.167 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.060 | 0.060 | 0.029 | 0.029 | — | — | — | — |
| | 7.161 | 15.256 | 4.232 | 15.868 | — | — | 0.029 | — | 0.055 | 0.015 | — | — | — | — |
| | 2.745 | 2.745 | 3.295 | 3.295 | — | — | 2.090 | 2.090 | 2.625 | 2.625 | — | — | — | — |
| 20 | 7.936 | — | 11.312 | — | — | — | 4.612 | — | 7.769 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.204 | — | 0.187 | — | — | — | 0.0068 | 0.004 | 0.004 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.0006 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 2.725 | ? 2.214 | 6.806 | — | — | — | — |
| | — | 14.456 | — | 13.455 | — | 8.110 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.038 | 1.872 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 13.685 | — | 16.275 | — | 24.394 | — | 1.935 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.215 | — | 0.197 | — | 0.477 | — | 0.0072 | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.0006 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.006 | 0.006 | 0.087 | 0.087 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | 0.058 | — | 0.029 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.092 | — | 0.058 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.023 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.376 | — | 5.849 | — | 2.610 | — | 3.188 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0003 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 2.160 | — | 9.152 | — | 1.187 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | c 0.0004 | c 0.0004 | | | | |
| | 56.482 | 56.482 | 55.378 | 55.378 | 32.592 | a 32.607 | 8.8636 | 8.8627 | 12.8714 | 12.8704 | 2.93 | 2.93 | 0.737 | 0.737 |
| | 17.1 ° | Hg. | 16.5 ° | Hg. | 15 ° | HP. | 19.3 ° | Jo. | 24.2 ° | Jo. | 35 ° | Rb. 99 | 36 ° | Rb. 101 |

| Ort | | Carballo, Spanien, Coruña. | | Carratraca, Spanien, Malaga. | | Casa del Campo, Spanien, Madrid. | | Casale, Toscana. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Arqueta. | | | | | | | |
| Analytiker | | Casares. | | Salgado 1860. | | Moreno 1842. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.158 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | a 0.928 | a 0.928 | — | 0.230 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | 0.124 | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 0.354 | — | 0.152 | — | 54.488 | 54.488 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.338 | — | 0.144 | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.292 | 0.292 | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.055 | — | 0.347 | 0.160 | 8.866 | 8.866 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 1.490 | 1.509 | — | — | 93.187 | 93.187 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.034 | — | 0.200 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.0019 | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.391 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.151 | 0.128 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 3.470 | — | 1.907 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.036 | — | 0.210 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.002 | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | 0.0063 | 0.0063 | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.028 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.056 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 1.082 | — | 0.669 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 2.158 | — | 1.052 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.083 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.169 | 0.169 | — | — |
| | | 0.928 | 0.928 | 6.0423 | 6.0422 | 2.785 | 2.785 | 156.541 | 156.541 |
| | | 30 °? | Rb. 101 | 18.75 ° | Hg. Jo. | 15 ° | Rb. 460 | | HP. b |

a. Noch Chlornatrium und schwefelsaures Natron.
b. Bei HP. sind dieselben Mengen für 100 (!) Theile Wasser angegeben.
c. Vielleicht gleichbedeutend mit Pisa.
d. Schwefelsaure Thonerde.

| | Casa nuova, Toscana. | | Casares, Spanien, Malaga. | | Casa Stronchino, Toscana. | | c Casciana, Italien, Pisa. | | | | | | Casciani, Toscana, Val d'Elsa. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | | **Acqua acidula.** | | **Acqua del Pozzetto.** | | **Bagno d'Aqui oder a Acqua.** | | | |
| | Giulj. | | Ayuda. | | Giulj. | | Targioni-Tozzetti 1852. | | Targioni-Tozzetti 1852. | | Orosi 1872. | | Giulj. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | 0.940 | 0.940 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.387 | 0.387 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.466 | 0.466 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.371 | — | — | — | 440.819 | 440.819 | 12.645 | — | 2.688 | — | 0.260 | — | 43.938 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.123 | 1.278 | 0.178 | — | 33.487 | 33.487 | — | — | — | — | — | — | 0.608 | — |
| | — | 2.798 | — | 0.208 | 44.427 | 44.427 | — | 11.996 | — | 1.961 | — | 0.248 | — | 42.396 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.472 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.313 | — | — | — | — | 8.285 | — | — | 2.266 | 0.260 | — | — | 11.168 |
| | 2.589 | 1.130 | 0.509 | 0.735 | — | — | — | 7.001 | 15.883 | 15.883 | 3.016 | 3.016 | 11.215 | 11.982 |
| 20 | 0.418 | — | 0.357 | — | — | — | — | — | 2.170 | — | 17.439 | — | 12.379 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.909 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.909 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 0.059 | — | — | — | — | — | — | — | 8.367 | — | — |
| | — | 4.220 | — | — | — | — | — | 24.023 | — | 0.838 | — | — | — | 44.570 |
| | — | — | — | — | — | — | 12.695 | 5.227 | — | — | — | — | — | — |
| | 3.190 | — | 0.595 | — | — | — | 27.020 | — | 16.354 | — | 3.457 | — | 48.805 | — |
| | 0.957 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.957 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.104 | — | — | — | 0.391 | — | 0.090 | — | 0.817 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.784 | — | 0.180 | — | 0.500 | — | — |
| | — | — | — | 0.198 | — | — | — | — | — | — | — | 1.084 | — | — |
| | — | — | — | 0.179 | — | — | — | 4.452 | — | 6.264 | — | 7.882 | — | 2.672 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.181 | — | 0.871 | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 0.364 | — | — | — | 7.552 | — | 9.502 | — | 2.113 | — | 4.205 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.397 | 0.397 | — | — |
| | | | | | | | | | | | — | d 2.908 | | |
| | 11.648 | 11.648 | 1.743 | 1.743 | 520.526 | 520.526 | 61.036 | 61.035 | 37.366 | 37.366 | 26.517 | 26.515 | 117.902 | 117.902 |
| | 15 ° | HP. | 16.9 ° | Rb. 398. HP. | 12.5 ° | HP. S. | 18 ° | Schv. | 24 ° | Schv. | 35 ° | Schv. | 15 ° | HP. S. |

| Ort | | San Casciano, Toscana, Siena. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Bagni di San Antonio, Acq. inferiore. | | Acq. superiore. | | Bagno d'Apollo. | | Bagno Bassolo. | |
| Analytiker | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.388 | — | 1.388 | — | 2.776 | — | 1.388 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 1.040 | — | 1.040 | — | 1.388 | — | 0.346 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 0.694 | 3.226 | 0.694 | 3.226 | 0.694 | 4.950 | 1.040 | 2.762 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.086 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.200 | — | 0.560 | — | 0.560 | — | 0.435 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 1.040 | — | 1.040 | — | 1.040 | — | 1.388 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.909 | — | 0.453 | — | 0.453 | — | 0.909 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 1.780 | — | 1.780 | — | 3.561 | — | 1.689 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 1.189 | — | 0.806 | — | 1.274 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 9.995 | — | 8.500 | — | 15.994 | — | 14.995 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.957 | — | 0.477 | — | 0.477 | — | 0.957 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 3.037 | — | 2.456 | — | 4.500 | — | 5.533 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 4.772 | — | 3.858 | — | 7.070 | — | 8.699 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 15.114 | 15.113 | 13.139 | 13.139 | 22.369 | 22.368 | 20.114 | 20.113 |
| | | 38.75 ° | HP. S. | 42.5 ° | S. | 35 ° | S. HP. | 38.75 ° | S. HP. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.21.

## San Casciano, Toscana, Siena.

| | Bagno della Ficoncella. | | Bagno di S. Giorgio. | | Bagno di S. Giovanni. | | Bagno grande. | | Bagni di S. Lucia. | | Bagno di S. Maria. | | Bagno nuovo. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.040 | — | 1.388 | — | 3.122 | — | 0.694 | — | 1.040 | — | 1.388 | — | 1.734 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.694 | — | 0.694 | — | 1.388 | — | 0.346 | — | 0.694 | — | 0.346 | — | 0.694 | — |
| | 0.346 | 2.144 | 1.040 | 2.451 | 1.040 | 4.906 | 0.346 | 1.409 | 1.040 | 2.839 | 0.346 | 1.350 | 0.346 | 2.803 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | 0.472 | — | 0.472 | — | — | — | — | — | 0.472 | — | — |
| | — | — | — | 0.335 | — | 0.335 | — | — | — | — | — | 0.335 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.210 | — | — |
| | — | 0.560 | — | — | — | 0.612 | — | 0.255 | — | 0.612 | — | 0.435 | — | 0.255 |
| 20 | 1.040 | — | — | — | 0.694 | — | 0.694 | — | 0.694 | — | 0.694 | — | 0.694 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.453 | — | — | — | — | — | 0.453 | — | — | — | — | — | 0.453 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.334 | — | 1.780 | — | 4.004 | — | 0.890 | — | 1.334 | — | 1.558 | — | 2.224 |
| | — | 0.336 | — | 0.933 | — | 1.221 | — | 0.192 | — | 0.282 | — | — | — | 0.661 |
| | 6.997 | — | 6.997 | — | 16.992 | — | 6.494 | — | 11.994 | — | 11.002 | — | 8.500 | — |
| | 0.477 | — | 0.957 | — | 0.957 | — | 0 477 | — | — | — | 0.957 | — | 0.477 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.243 | — | 2.009 | — | 4.942 | — | 2.275 | — | 4.042 | — | 4.057 | — | 2.351 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 3.525 | — | 3.116 | — | 7.720 | — | 3.576 | — | 6.354 | — | 6.336 | — | 3.698 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 10.594 | 10.595 | 11.076 | a11.096 | 24.193 | a24.212 | 9.051 | 9.050 | 15.462 | 15.463 | 14.733 | a14.753 | 12.445 | 12.445 |
| | 42.5 ° | S. HP. | 41.25 ° | HP. S. | 37.5 ° | HP. S. | 42.5 ° | HP. S. | 27.5 ° | HP. S. | 46.25 ° | HP. S. | 42.5 ° | HP. S. |

| Ort | | San Casciano, Toscana, Siena. | | Casiola, Toscana. | | Castañar de Ibor, Spanien, Cácer. | | Castel Doria, Sardinien, Sassari. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Bagno della Testa.** | | | | **Fuente de Loro.** | | | |
| Analytiker | | Giulj. | | Giulj. | | Moreno 1825. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | HS | — | — | 0.303 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | NaS | — | — | — | 0.695 | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | KaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | NaCl | 1.388 | — | 3.470 | 1.848 | 3.08 | 0.87 | 33.050 | 31.437 |
| Chlorlithium | LiCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | MgCl | 0.346 | — | 2.082 | 2.082 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | CaCl | 0.346 | 1.350 | — | 1.539 | — | — | 13.850 | 15.379 |
| Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 1.69 | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | 0.472 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | Fe | — | 0.335 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.210 | — | — | 1.69 | 4.38 | — | 0.518 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.435 | — | — | 9.33 | 9.33 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.694 | — | — | — | — | — | 1.875 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | 4.12 | 4.12 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.812 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 1.559 | — | 0.745 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 9.995 | — | 1.998 | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.957 | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | 0.625 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.254 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | CaO | — | 3.665 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 5.720 | — | 0.784 | — | — | — | — |
| Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | HO. | — | — | — | 0.160 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | b 2.17 | — | | |
| | | 13.726 | a13.746 | 7.853 | 7.853 | 20.39 | 20.39 | 49.400 | 49.400 |
| | | 45 ° | HP. S. | 12.5 ° | HP. | 17.5 ° | Rb. 227 | 73 ° | Schv. |

a Ab Wasserstoff und Wasser 0.021.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Frei und verbunden mit Kalk, Magnesia und Eisen.
d. Bei Hg., S. und HP. mehr oder weniger abweichend von Schv. und untereinander. HP. übereinstimmend mit Schultz, Heilquellen bei Neapel. Berlin 1837.

## Castellamare di Stabia, Italien, Neapel.

| | Sorg. acetosella o acidula. | | Sorg. ferrata nuova. | | Sorg. ferrata del Pozzillo. | | Sorg. media. | | Sorgente Muraglione. | | Sorg. rossa ferruginosa. | | Sorg. solfurea. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Sementini, Vulpes, Cassola 1833. d | | | | | | | | | | | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.018 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.041 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.484 | — | 31.470 | 22.916 | 29.988 | 21.059 | 24.927 | 16.895 | 48.508 | 39.854 | 20.918 | 14.780 | 51.429 | 41.951 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.591 | — | — | — | — | — | 0.514 | — | 1.274 | 1.653 | — | — | — | — |
| | — | 5.894 | — | 8.114 | — | 8.469 | — | 8.219 | — | 7.767 | — | 5.823 | — | 8.990 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.205 | 5.597 | 0.027 | 4.109 | 0.028 | — | 4.238 | — | — | 2.668 | 0.018 | 2.716 | 1.310 |
| | 1.895 | 2.642 | 2.568 | 7.245 | 6.930 | 10.183 | 3.401 | 4.050 | 5.251 | 5.251 | 4.845 | 6.965 | 1.788 | 2.908 |
| 20 | 3.917 | — | — | — | — | — | 4.794 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.038 | — | 0.249 | — | — | — | — | — | 0.152 | — | 0.085 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.568 | — | 13.992 | — | 12.834 | — | 2.541 | — | 6.427 | — | 8.700 | — | 11.035 |
| | — | — | 4.990 | — | 3.471 | — | — | — | 0.514 | — | 2.259 | — | 1.196 | — |
| | 7.210 | — | 10.534 | — | 10.994 | — | 5.594 | — | 10.083 | — | 7.560 | — | 11.671 | — |
| | — | — | 0.040 | — | 0.262 | — | — | — | — | — | 0.160 | — | 0.090 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | c 0.854 | — | c 1.178 | — | c 1.204 | — | c 1.350 | — | c 1.920 | — | c 0.810 | — | c 1.040 | — |
| | — | 1.713 | — | 2.364 | — | 2.416 | — | 2.708 | — | 3.852 | — | 1.625 | — | 2.086 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.442 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 3.486 | — | 1.682 | — | 1.720 | — | 1.928 | — | 2.746 | — | 1.157 | — | 1.532 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 19.951 | 19.950 | 56.377 | 56.378 | 56.958 | 56.958 | 40.580 | 40.579 | 67.550 | 67.550 | 39.220 | 39.220 | 69.948 | 69.947 |
| | 14—17° | Schv. | 13—14° | Schv. | 14—15° | Schv. | 15—18° | Schv. | 16—18° | Schv. | | Schv. | 14—15° | Schv. |

| Ort | | Castelletto Mascagni, Toscana. | | Castelletto d'Orba, Italien, Piemont. | | Castéra-Verduzan, Frankreich, Gers. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | **Grande Fontaine.** | | **Petite Fontaine.** | |
| Analytiker | | Giulj. | | Brezé. | | Filhol. | | Filhol. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.457 | — | — | — | 0.0026 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 1.048 | — | 0.024 | — | 0.012 | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | 0.0056 | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | 0.036 | 0.036 | 0.041 | 0.041 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 6.250 | — | 5.094 | 3.528 | 0.270 | — | 0.255 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 2.082 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 8.363 | 1.549 | 3.003 | — | 0.256 | — | 0.242 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.026 | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 0.621 | 1.117 | 1.124 | 1.105 | 1.022 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 13.233 | 11.079 | — | — | 5.265 | 5.265 | 3.290 | 3.290 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 0.595 | — | 1.884 | — | 4.907 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 2.728 | — | — | — | 0.029 | — | 0.355 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 1.089 | — | 2.746 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 6.003 | — | 1.283 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 14.872 | 19.979 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 35.874 | — | 1.256 | — | 6.787 | — | 4.564 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 2.872 | — | — | — | 0.030 | — | 0.372 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.010 | — | 0.130 | — | 0.170 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.020 | — | 0.261 | — | 0.341 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 9.729 | — | — | — | 3.290 | — | 3.674 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.010 | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 16.470 | — | 0.018 | — | 4.164 | — | 2.994 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.242 | — | — | — | 0.001 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.180 | 0.180 | 0.120 | 0.120 |
| | | a | | b 0.010 | — | | | | |
| | | 75.640 | 75.641 | 8.524 | 8.523 | 15.7072 | 15.707 | 14.824 | 14.825 |
| | | 16.25 ° | HP. | | HP. | 23.5 ° | Jo. | 23.25 ° | Jo. |

a. Angegeben finden sich bei HP. 13.194 kohlensaures Ammoniak (!), angenommen ist dafür kohlensaure Magnesia.
b. Schwefel.
c. Bei Schv. sinnentstellende Druckfehler. Wohl gleichbedeutend mit Acq. seconda bei Simon.
d. Nach Sestini (Schv.) nur 0.279, weitere Angaben fehlen.
e. Schwefelsaure Thonerde.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.021.
g. Unterschwefligsaures Natron, $NaO.S_2O_2$.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.082.

| | Castrocaro, Toscana. | | | | | | Santa Caterina, Italien, Veltlin. | | Cattenaja, Toscana. | | Cauterets, Frankreich, Hautes-Pyrénées. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Sorg. Frassineti = Rio salso.** c | | **Acqua prima = Sorg. Sassi (?).** (Schv.) | | **Acqua tertia = Sorg. solfurea (?).** | | **Acqua forte.** | | **Acq. di Sta. Maria di Falciano.** | | **S. du Bois chaude.** | | **S. du Bois tempérée.** | |
| | Becchi 1870. | | Giulj. | | Giulj. | | Pavesi 1866. | | Giulj. | | Filhol und Reveil. | | Filhol und Reveil. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 2.105 | 2.105 | 0.627 | 0.627 | 0.63 | 0.63 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.31 | 1.31 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | d 0.61 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.39 | — | — | — | — | 0.101 | 0.101 | 0.042 | 0.042 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.69 | 0.69 | 0.311 | 0.311 | 0.31 | 0.31 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 367.03 | 366.76 | 67.842 | 67.842 | 988.16 | 986.08 | 0.028 | — | 2.938 | — | 7.460 | 6.576 | 0.528 | 0.466 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 32.96 | 32.17 | 2.082 | 2.082 | 84.67 | 84.67 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 27.89 | 29.07 | 4.165 | 4.165 | 140.10 | 140.10 | — | 0.027 | — | 2.069 | — | 0.333 | — | 0.058 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 1.30 | — | — | — | 0.472 | — | 0.332 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.423 | — | 0.335 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.297 | 0.297 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 1.433 | — | — | — | 0.368 | 0.368 | 0.492 | 0.360 |
| | — | 1.01 | — | — | — | — | — | 0.089 | — | — | — | — | — | — |
| 20 | 1.45 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.068 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.18 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.075 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.023 | 0.858 | 10.689 | 14.459 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 1.717 | 1.621 | 4.107 | 4.107 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 7.963 | — | 15.994 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 1.209 | — | 0.957 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.072 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.14 | — | — | — | — | — | 0.293 | — | — | — | 0.283 | — | 0.058 | — |
| | — | 0.28 | — | — | — | — | — | 0.588 | — | — | 0.102 | 1.041 | 0.047 | 0.227 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.353 | — | 0.061 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 3.083 | — | 5.176 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.305 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | — | — | — | — | 5.148 | — | 8.088 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.120 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.93 | 0.93 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | — | e 1.017 | | | g 0.028 | g 0.028 | g 0.025 | g 0.025 |
| | 434.505 | 434.505 | 75.027 | 75.027 | 1214.48 | 1214.48 | 13.340 | 13.339 | 34.685 | f 34.706 | 8.695 | h 8.779 | 1.253 | 1.253 |
| | 12.5 ° | Ksch. 1873. | 12.5 ° | S. | 12.5 ° | S. | 10—12 ° | Schv. | 16.25 ° | HP. | 42 ° | S.-L. | 32 ° | S.-L. |

| Ort | | Cauterets, Frankreich, Hautes-Pyrénées. h | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | S. de César. | | Source des Espagnols. | | S. Mauhourat. | | Sources des Oeufs. f | |
| Analytiker | | Filhol und Reveil. | | Filhol und Reveil. | | Byasson. | | Filhol und Reveil. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | 0.227 | 0.227 | 0.186 | 0.1865 | 0.0015 | 0.0015 | 0.047 | 0.047 |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.178 | — | 0.706 | 0.237 | 0.072 | — | 0.790 | 0.494 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.038 | 0.038 | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.169 | — | 0.444 | — | — | — | 0.280 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | 0.054 | 0.109 | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.079 | 0.079 | 0.088 | 0.087 | — | — | 0.102 | 0.098 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.0008 | 0.0008 | 0.0008 | 0.0008 | — | — | 0.004 | 0.004 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.155 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.0007 | — | 0.0009 | — | — | — | 0.005 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.250 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | 0.657 | 0.845 | 0.6488 | 1.144 | 0.935 | 1.155 | 0.735 | 1.049 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | 0.451 | 0.272 | 0.470 | — | — | 0.111 | 0.297 | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 0.011 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.147 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.450 | 0.450 | 0.482 | 0.482 | 0.033 | 0.033 | 0.481 | 0.481 |
| a. Unterschwefligsaures Natron, $NaO.S_2O_2$. | | a0.020 | a0.020 | a0.020 | a0.020 | a0.098 | a0.098 | a0.030 | a0.030 |
| b. Schwefeleisen, $FeS$. | | b0.0004 | — | b0.0005 | — | c0.260 | d0.130 | b0.0027 | — |
| c. Kieselsaure Thonerde. | | | | | | — | e0.063 | | |
| d. Schwefelsaure Thonerde. | | | | | | | | | |
| e. Natronaluminat. | | | | | | | | | |
| f. Mittel der 4 Quellen. | | 2.0632 | 2.0635 | 2.6021 | 2.6022 | 1.8965 | 1.8965 | 2.4887 | 2.488 |
| g. Ab Wasser 0.017. | | | | | | | | | |
| h. Von 7 anderen Quellen ist nur Schwefelnatrium und unterschwefligsaures Natron angegeben (S.-L.). | | 48 ° | S.-L. | 48 ° | S.-L. | 47.1 ° | S.-L. | 52.4 ° | S.-L. |
| i. Ab Wasser 0.048. | | | | | | | | | |
| k. Silicate alcalin. | | | | | | | | | |

| | Cauterets, Frankreich, Hautes-Pyrénées. h | | | | | | | | | | Cauvalat-lès-le-Vigan, Frankr., Gard. | | Cave, Toscana. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Pauze vieux. | | Raillère, s. chaude. | | Raillère, s. tempérée. | | Rienmiset. | | Petit St. Sauveur ancien. | | | | Acqua del Bagno. | |
| | Filhol und Reveil. | | Filhol und Reveil. | | Filhol und Reveil. | | Byasson. | | Garrigou. | | Henry. | | Giulj. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.140 | — | — | — |
| | 0.133 | 0.138 | 0.153 | 0.153 | 0.094 | 0.094 | — | — | 0.146 | 0.146 | 0.205 | 0.526 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.034 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.779 | 0.476 | 0.598 | 0.277 | 0.565 | 0.162 | — | — | 0.371 | — | 0.600 | — | 2.855 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.288 | — | 0.305 | — | 0.280 | — | — | — | 0.028 | — | 0.569 | — | 2.709 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.068 | — | — | — | 0.196 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.040 | — | — | — | — | — |
| | 0.098 | 0.089 | 0.467 | 0.015 | 0.596 | — | 0.043 | 0.030 | 0.142 | — | 4.571 | 1.729 | 0.176 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.437 | 0.586 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 4.372 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 0.254 | — | 0.336 | — | — | — | 0.098 | — | 4.172 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.613 | 0.049 | — | — | — | — | — | 3.848 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.057 | 0.897 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.550 | — | — | — | 7.799 | — | 5.998 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.195 | — | 0.316 | — | 0.238 | — | 0.241 | 1.024 | 1.296 | — | — | — |
| | 0.456 | 0.776 | 0.081 | 0.813 | 0.086 | 1.030 | — | 0.476 | 0.508 | 0.099 | — | k 2.600 | — | — |
| | 0.305 | — | 0.324 | — | 0.296 | — | — | — | 0.129 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.214 | — | — | — | 4.546 | — | 0.965 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0033 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | — | — | — | — | 0.668 | — | — | — | 4.766 | — | 1.518 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.075 | — | — |
| | 0.464 | 0.464 | 0.350 | 0.350 | 0.350 | 0.350 | 0.154 | 0.154 | — | — | 1.000 | 1.000 | — | — |
| | a 0.013 | a 0.013 | a 0.029 | a 0.029 | a 0.038 | a 0.038 | — | d 0.011 | | | | | | |
| | b 0.005 | — | | | | | | | | | | | | |
| | 2.253 | 2.253 | 2.197 | 2.196 | 2.341 | g 2.358 | 1.6013 | 1.602 | 1.577 | i 1.625 | 19.983 | 19.983 | 10.523 | 10.523 |
| | 38° | S.-L. | 39.4 ° | S.-L. | 34.6 ° | S.-L. | 16° | S.-L. | 35 ° | Jo. | 15 ° | Jo. | 30 ° | HP. |

| Ort | | Cecinella, Toscana. | | Cefalu, Sicilien. | | Celentino, Italien. Trentino. | | Celles, Frankreich, Ardèche. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | **Fonte nuova.** | | **Bonne Fontaine.** | |
| Analytiker | | Giulj. | | Ferrara. | | Manetti 1864. | | Balard. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | — | — | 3.408 | — | 1.470 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 5.690 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 4.115 | 10.765 | — | — | — | 1.974 | — | 1.395 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.151 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.704 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.513 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.770 | 0.770 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.544 | — | 0.231 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 1.725 | 1.066 | 0.855 | — | — | — | 0.045 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 2.360 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.453 | — | 0.029 | — | 0.413 | — | 0.190 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.168 | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 11.236 | 15.796 | 3.678 | 5.638 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 5.829 | 0.340 | 0.567 | 1.166 | 1.166 | 0.823 | 0.773 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 9.975 | — | 1.058 | — | 2.776 | — | 10.339 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.477 | — | 0.030 | — | 1.899 | — | 0.200 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.177 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | 0.159 | — | 0.070 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.319 | — | 0.140 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.494 | — | 0.412 | — | 0.083 | — | 3.317 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.054 | — | 0.058 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.350 | — | 0.505 | — | 0.162 | — | 5.312 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.070 | 0.070 | — | — |
| | | | | — | a 0.180 | | | | |
| | | 22.617 | 22.616 | 2.548 | 2.548 | 21.493 | b21.519 | 17.581 | 17.580 |
| | | 17.5 ° | HP. | 55 ° | HP. | | Schv. | 15 ° | Jo. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.027.
c. Doppeltkohlensaures Kali. Bei Joanne zwei Druckfehler.
d. Manganchlorür.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.010.
f. Natriumsulfhydrat.

| | Celles, Frankreich, Ardèche. | | Cesalpino, Italien, Arezzo. | | Cestona, Spanien, Guipuzcoa. | | | | Cetona (Cettona), Toscana. | | Challes, Frankreich, Savoyen. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Puits artésien.** | | **Acqua cetra.** | | **Manantial de la bebida.** | | **Manantial nueva.** | | **Acqua del Pantano.** | | **Grande source.** | | **Petite source.** | |
| | Balard. | | Boldi 1871. | | Salgado 1843. | | Zavala 1859. | | Giulj. | | Willm 1878. | | Willm 1878. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.124 | 0.124 | 0.080 | 0.080 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.038 | 0.038 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.756 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.487 | — | 1.753 | — | 48.687 | 25.217 | 52.222 | 33.154 | 0.742 | — | 1.554 | — | 0.232 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 1.247 | — | — | — | — | — | — | 0.364 | — | — |
| | — | 1.974 | — | 1.317 | — | 23.723 | — | 18.091 | — | 0.704 | — | 0.857 | — | 0.221 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.154 | — | — |
| 15 | — | — | — | 0.214 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.150 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.453 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 15.652 | 0.250 | 21.660 | 1.601 | 2.500 | 0.638 | 0.339 | 1.557 | 1.208 |
| | — | 0.252 | — | — | 9.640 | 11.215 | 3.140 | 3.140 | 3.940 | 3.940 | — | 0.252 | — | 0.295 |
| 20 | — | — | — | — | 16.776 | — | 21.128 | — | 5.314 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.076 | — | — | — | — | — | — | — | 0.453 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 0.365 | — | 2.139 | — | — | — | — |
| | 8.664 | 9.721 | 15.710 | 17.351 | — | 11.334 | — | — | — | — | 8.422 | 10.173 | 1.622 | 1.732 |
| | 0.929 | 0.661 | 20.985 | 20.985 | — | — | — | — | — | — | 0.756 | — | 0.314 | — |
| | 13.032 | — | 11.828 | — | 13.036 | — | 1.116 | — | 6.941 | — | 1.112 | — | 1.908 | — |
| | 0.080 | — | 0.428 | — | — | — | — | — | 0.477 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | 0.031 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 2.066 | 2.066 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.350 | — | 0.250 | — | 0.922 | — | 0.759 | — | — | — | 0.227 | — | 0.232 | — |
| | — | 0.702 | — | 0.501 | — | 1.850 | — | 1.523 | — | — | — | 0.455 | — | 0.465 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.071 | — | 3.934 | — | — | — | — | — | 4.532 | — | — | — | 0.630 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.104 | — | 0.059 | — | — | — |
| 40 | — | 6.896 | — | 6.518 | — | 1.318 | — | 0.682 | — | 4.504 | — | 0.174 | — | 1.325 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | c 1.398 | — | d 0.024 | | | | | — | a 0.346 | f 3.594 | f 3.594 | f 0.059 | f 0.059 |
| | 25.751 | 25.751 | 50.985 | e 50.994 | 90.308 | 90.309 | 80.681 | 80.681 | 19.119 | 19.118 | 16.524 | 16.524 | 6.004 | 6.005 |
| | 25 ° | HP. | 17 ° | Schv. 94 | 33.2 ° | Rb. 339 | 30.9 ° | Hg. Rb. 340 | 15 ° | HP. S. | 9.5 ° | Jo. | 8 ° | Jo. |

| Ort | | Chamalières, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | Chamounix, Frankreich, Savoie. | | Champ-Olivier, Schweiz, Freiburg. | | La Chapelle-Godefroy, Frankr., Aube. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Mittel von St. Martin und St. Victor. | | | | | | | |
| Analytiker | | | | Morin. | | Chodsko. | | Salvaterre. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.033 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | 0.446 | 0.522 | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.029 | 1.644 | — | — | — | 0.055 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 15.896 | 0.908 | 0.111 | — | 0.102 | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 4.619 | — | — | 0.030 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 7.618 | — | 0.106 | — | 0.092 | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | ? 14.63 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.887 | — | 0.056 | 0.056 | 0.064 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 1.192 | 1.485 | 1.418 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.429 | 0.111 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.372 | — | 0.072 | — | 0.101 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.032 | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 8.388 | 26.064 | 0.022 | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 6.230 | — | — | — | 0.021 | 0.400 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 9.890 | — | 1.354 | — | 4.575 | — | ? 52.27 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.390 | — | 0.078 | — | 0.106 | — | ? 41.79 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.034 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.120 | — | 0.036 | — | 0.142 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.241 | — | 0.072 | — | 0.107 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.170 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.473 | — | 1.652 | — | ? 20.33 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.073 | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.172 | — | 0.884 | — | 2.612 | — | 54.92 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | 4.18 |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.018 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.038 | 0.038 | — | — |
| | | | | | | — | a 0.244 | | |
| | | 42.830 | 42.830 | 3.621 | 3.621 | 5.614 | 5.614 | b 94.06 | b 94.06 |
| | | | Ksch. 1878. | | S. | 9.35 ° | M.-A. | | HP. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Selbst für 100000 Theile noch unwahrscheinlich hoch.
c. Natronaluminat.
d. Bei HP. Eitner. Dort auch Chlorcalcium für Chlormagnesium.
e. Doppeltkohlensaures Kali.

| | Charbonnières, Frankreich, Rhône. | | Charlottenbrunn, Schlesien. | | | | Charlottenburg, Preussen. | | Château-Gontier, Frankr., May. | | Châteauneuf, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | **Charlottenq.** | | **Elisenq.** | | | | | | **Bain Auguste.** | | **Buvette des grands bains chauds.** | |
| | Glénard. | | Beinert. | | Beinert. | | Bergemann. d | | Henry 1849. | | Lefort 1855. | | Lefort 1855. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.080 | — | 0.120 | — | 0.018 | — | 3.957 | — | 2.004 | — | 4.49 | 0.86 | 3.74 | 0.64 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.028 | — | — | — | — | 0.419 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.044 | — | 0.017 | — | 0.005 | — | 4.243 | — | 1.902 | — | 3.44 | — | 2.94 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.078 | — | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.143 | — | 0.049 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 4.75 | — | 5.93 | 2.27 |
| | — | — | 0.181 | — | 0.191 | — | — | — | 1.000 | — | 0.40 | 1.68 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.081 | 0.582 | 0.256 | 5.200 | 4.970 | — | 1.95 | — | 2.00 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 0.364 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.195 | — | 0.102 | — | 0.820 | — | 1.362 | — | 0.31 | — | 0.21 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.170 | — | 2.758 | 2.442 | 0.980 | 0.730 | — | 4.823 | — | 3.202 | 18.65 | 18.99 | 17.90 | 16.65 |
| | 0.060 | 0.023 | 1.051 | 1.051 | 1.600 | 1.515 | — | 0.912 | — | 0.247 | 2.09 | — | 2.13 | — |
| | 0.500 | — | 4.162 | — | 3.550 | — | 6.182 | — | 6.561 | — | 4.48 | — | 3.80 | — |
| | 0.410 | — | 0.345 | — | 0.107 | — | 0.862 | — | 1.434 | — | 0.32 | — | 0.22 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.220 | — | 0.270 | — | 0.195 | — | 0.104 | — | 0.174 | — | 1.22 | — | 1.15 | — |
| | — | 0.059 | — | 0.542 | — | 0.391 | — | 0.209 | — | 0.349 | — | 2.45 | — | 2.31 |
| | — | 0.363 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.090 | — | — | 1.610 | — | 1.378 | — | 0.412 | — | 1.590 | — | — | — | — |
| | — | — | 0.030 | — | 0.004 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.657 | — | 2.920 | — | 2.432 | — | 0.796 | — | 2.750 | — | 1.74 | — | 1.64 |
| | — | 0.041 | — | 0.014 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.230 | 0.230 | 0.130 | 0.130 | 0.339 | 0.339 | — | — | — | — | — | — |
| | — | c 0.172 | | | | | | | | | — | e 4.98 | — | e 6.21 |
| | 1.530 | 1.530 | 9.147 | 9.148 | 6.775 | 6.774 | 12.809 | 12.810 | 16.373 | 16.372 | 36.40 | 36.40 | 34.87 | 34.87 |
| | | Jo. | 7.6 ° | Hf. HP. | 7.6 ° | Hf. HP. | | S. | 7 ° | Jo. HP. | 28 ° | Hg. | 36.6 ° | Hg. |

| Ort | | Chateauneuf, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Piscine des grands bains chauds. | | Bain tempéré César. | | Chambon-Lagarenne. | | La Chapelle. | |
| Analytiker | | Lefort 1855. | | Lefort 1855. | | Salneuve 51. | | Truchot 1878. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 1.81 | — | — | — | — | — | 1.95 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 3.95 | — | 4.51 | 1.27 | 5.11 | — | 4.37 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | a 0.30 | 0.30 | — | — | — | — | 0.31 | 0.31 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.41 | — | 3.08 | — | — | — | 2.69 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | ? 3.89 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 5.15 | — | 5.26 | — | — | — | 4.28 | 2.01 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.50 | 2.13 | 0.41 | 2.09 | 5.44 | — | 0.96 | 0.44 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 1.91 | — | 2.00 | — | 3.07 | — | 1.80 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.33 | — | 0.26 | — | 1.90 | — | 0.25 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 17.41 | 18.30 | 17.42 | 16.85 | 2.36 | 11.00 | 24.48 | 27.35 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.04 | — | 2.12 | — | 4.00 | 0.73 | 1.92 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.14 | — | 4.01 | — | 9.41 | — | 3.50 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.34 | — | 0.27 | — | 2.00 | — | 0.26 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 1.01 | — | 1.21 | — | 1.50 | — | 1.35 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 2.03 | — | 2.43 | — | 3.01 | — | 2.71 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 3.66 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | ? 1.50 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.44 | — | 1.72 | — | 4.03 | — | 1.92 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | — | b 3.18 | — | b 5.51 | — | c 0.02 | | |
| | | 33.84 | 33.84 | 35.21 | 35.21 | 31.32 | 31.31 | 41.43 | 41.43 |
| | | 38 ° | Jo. | 36 ° | Hg. | 18.5 ° | Hg. | | Jo. |

a. Nach Truchot (Jo).
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Unzuverlässig, da für schwefelsaures Natron angegeben ist Schwefelnatrium, für Chlornatrium 81.75, für Chlorlithium 80.30!

## Châteauneuf, Frankreich, Puy-de-Dôme.

| | Chevarier. | | Saint-Cyr. | | Desaix. | | Julie. | | Lacroix-Morny. | | Petit Moulin. | | Pavillon-Champfleuret. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Lefort 1855. | | Truchot 1878. | | Lefort 1855. | | Lefort 1855. | | Lefort? Truchot? | | Lefort 1855. | | Lefort 1855. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.55 | — | — | — | 1.64 | — | 0.06 | — | 1.77 | — | 1.85 | — | 4.82 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.51 | — | 1.73 | — | 2.84 | — | 4.05 | 0.92 | 0.36 | — | 6.59 | 1.90 | — | — |
| | — | — | 0.28 | 0.28 | — | — | — | — | 0.30 | 0.30 | — | — | a 0.25 | a 0.25 |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.86 | — | — |
| | — | 1.64 | — | 1.64 | — | 3.91 | — | 3.02 | — | 1.66 | — | 3.66 | — | 3.58 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.28 | — | 4.68 | — | 3.06 | — | 5.42 | — | 1.54 | — | 2.86 | — | 4.78 | — |
| | — | 0.65 | 0.27 | 1.27 | — | 0.98 | — | 1.97 | — | — | — | 1.79 | — | — |
| | — | 0.95 | — | 1.95 | — | 1.15 | — | 1.80 | — | 0.69 | — | — | — | 3.19 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.095 | — | 0.54 | — | 0.17 | — | 0.35 | — | 0.47 | — | 0.59 | — | 0.15 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 11.24 | 9.32 | 17.29 | 15.78 | 20.40 | 20.51 | 18.27 | 17.10 | 10.64 | 11.12 | 14.17 | 16.22 | 25.17 | 22.92 |
| | 1.01 | — | 2.08 | — | 1.21 | — | 1.91 | — | 3.56 | 2.83 | 2.48 | — | 4.35 | 0.93 |
| | 2.28 | — | 4.16 | — | 5.16 | — | 3.91 | — | 7.06 | — | 4.75 | — | 7.50 | — |
| | 0.10 | — | 0.57 | — | 0.18 | — | 0.36 | — | 0.50 | — | 0.62 | — | 0.16 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.78 | — | 1.10 | — | 1.03 | — | 1.26 | — | — | — | 0.85 | — | 0.92 | — |
| | — | 1.56 | — | 2.21 | — | 2.07 | — | 2.53 | — | — | — | 1.70 | — | 1.85 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.06 | — | 0.80 | — | 0.03 | — | — | — | 1.90 | — | — | — | 1.11 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.22 | — | 2.81 | — | 1.50 | — | 1.80 | — | 2.98 | — | 1.21 | — | 3.08 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | b 4.26 | — | b 4.89 | — | b 5.19 | — | b 5.75 | — | b 3.79 | — | b 5.25 | — | b 10.89 |
| | 19.75 | 19.755 | 32.16 | 32.17 | 35.52 | 35.51 | 35.24 | 35.24 | 25.73 | 25.74 | 34.17 | 34.18 | 47.95 | 47.95 |
| | 25.4 ° | Hg. | | Jo. | 15 ° | Hg. | 36 ° | Hg. | | d Ksch. 1877. | 18.5 ° | Hg. | 16 ° | Jo. Hg. |

| Ort | | Châteauneuf, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Pyramide. | | Buvette du petit Rocher. | | Piscine du petit Rocher. | | Rotonde. | |
| Analytiker | | Lefort 1855. | | Lefort 1855. | | Lefort 1855. | | Lefort 1855. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.91 | — | 1.57 | — | — | — | 2.33 | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 3.61 | — | 1.60 | — | 3.40 | 0.10 | 1.93 | 1.68 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.10 | — | 2.69 | — | 3.13 | — | 1.97 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 5.94 | — | 3.32 | — | 4.09 | — | 3.62 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 1.85 | — | 0.94 | 0.95 | 2.14 | — | 1.09 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 2.22 | — | 1.18 | — | 1.64 | — | 1.36 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.40 | — | 0.40 | — | 0.21 | — | 0.27 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 21.82 | 21.84 | 9.72 | 8.35 | 12.69 | 13.34 | 17.56 | 14.41 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.37 | — | 1.26 | — | 1.75 | — | 1.45 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 6.42 | — | 5.35 | — | 4.08 | — | 2.57 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.42 | — | 0.42 | — | 0.22 | — | 0.28 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 1.09 | — | 1.00 | — | 0.95 | — | 0.95 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 2.19 | — | 2.01 | — | 1.91 | — | 1.91 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.43 | — | 0.73 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.26 | — | 2.56 | — | 1.36 | — | 1.36 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | — | a 7.30 | — | a 5.39 | — | a 4.30 | — | a 6.64 |
| | | 42.58 | 42.59 | 24.24 | 24.25 | 28.13 | 28.13 | 30.69 | 30.69 |
| | | 25 ° | Hg. | 21.7 ° | Hg. | 29.7 ° | Hg. | 31.9 ° | Hg. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Phosphorsäure.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.

| | Châteldon, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | | | Châtelguyon, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | | | | | | | Chaudes-Aigues, Frankr., Cantal. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Puits carré.** | | **Puits rond.** | | **S. Deval.** | | **S. du Sardon.** | | **S. du Sopinet.** | | **Source de la Vernière.** | | **Bonde du Moulin.** | |
| | Beudant 1852. | | Bouquet 1854. | | Lefort 1864. | | Truchot 1874. | | Truchot 1874. | | Truchot 1874. | | Chevallier. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.080 | — | — | — | 24.265 | — | 22.434 | — | 22.680 | — | 22.368 | — | 1.386 | 0.486 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.278 | 0.278 | 0.278 | 0.278 | 0.278 | 0.278 | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 6.609 | 8.825 | 9.164 | 10.856 | 9.358 | 11.616 | 9.472 | 12.102 | — | 0.156 |
| | — | 0.077 | — | 0.15 | — | 20.174 | — | 19.306 | — | 18.876 | — | 18.149 | — | 0.538 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.206 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.087 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.039 |
| | 0.355 | — | 0.43 | — | 2.070 | — | 1.477 | — | 1.546 | — | 1.510 | — | — | — |
| | 0.061 | — | — | 0.03 | — | — | — | — | — | — | — | 0.371 | — | — |
| | — | 0.146 | — | — | 2.945 | 3.970 | 3.336 | 3.945 | 3.406 | 4.115 | 3.431 | 3.830 | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.190 | — | 0.35 | — | 0.510 | — | 0.520 | — | 0.454 | — | 0.416 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.244 | — | 6.84 | 4.37 | — | 28.074 | — | 25.778 | — | 26.481 | — | 25.640 | 8.618 | 7.454 |
| | 1.640 | 1.483 | 3.67 | 3.67 | 8.666 | 4.587 | 4.424 | 1.493 | 4.213 | 0.411 | 3.974 | — | 0.210 | — |
| | 8.975 | — | 14.27 | — | 26.190 | — | 25.065 | — | 24.507 | — | 23.562 | — | 0.698 | — |
| | 0.200 | — | 0.37 | — | 0.537 | — | 0.547 | — | 0.478 | — | 0.438 | — | 0.110 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | ? 2.645 | 1.846 | 1.17 | 1.17 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.620 | — | 1.00 | — | 1.254 | — | 1.234 | — | 1.075 | — | 1.095 | — | 0.951 | — |
| | — | 1.244 | — | 2.01 | — | 2.516 | — | 2.476 | — | 2.156 | — | 2.197 | — | 1.908 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.451 | — | 5.47 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.079 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 5.667 | — | 10.05 | — | 1.588 | — | 1.764 | — | 1.536 | — | 1.564 | — | 1.315 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.065 | 0.065 |
| | — | a 0.370 | a 0.25 | a 0.92 | — | a 2.166 | — | a 1.544 | — | a 1.617 | — | a 1.580 | | |
| | — | b 0.345 | | | | | | | | | | | | |
| | 14.820 | 14.819 | 28.20 | 28.19 | 72.615 | 72.616 | 67.959 | 67.960 | 67.541 | 67.540 | 66.128 | 66.127 | 12.038 | c 12.048 |
| | 12 ° | Hg. | 13.2 ° | Jo. HP. | 32.1 ° | Jo. | 32.2 ° | Jo. | 33 ° | Jo. | 27.5 ° | Jo. | 70-72 ° | L. |

| Ort | | Chaudes-Aigues, Frankreich, Cantal. | | | | | | Cheltenham, England, Gloucester. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Flegère. | | Grotte du Moulin du Ban. | | Par. | | Cambrai = Fowlerq. | |
| Analytiker | | Chevallier. | | Chevallier. | | Blondeau. | | Abel und Rowney 1848. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.180 | 0.180 | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | 0.200 | 0.200 | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.721 | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.439 | 0.544 | 1.407 | 0.513 | 0.715 | — | 0.173 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.160 | — | 0.156 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.522 | — | 0.530 | — | 0.646 | — | 0.195 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.026 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.091 | — | 0.089 | — | — | — | 0.332 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.042 | — | 0.040 | — | — | — | 0.199 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.068 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.667 | 0.278 | — | 0.055 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.290 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.027 | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 8.607 | 7.336 | 8.618 | 7.446 | 7.322 | 7.339 | 0.729 | 0.662 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.215 | — | 0.210 | — | 0.309 | — | 0.949 | 0.949 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.677 | — | 0.688 | — | 0.868 | — | 5.281 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.120 | — | 0.114 | — | 0.020 | — | 0.569 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.085 | 0.085 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.993 | — | 0.952 | — | 0.539 | — | 0.095 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.992 | — | 1.910 | — | 1.081 | — | 0.191 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.956 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.010 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.374 | — | 1.316 | — | 0.744 | — | 3.117 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.060 | 0.060 | 0.060 | 0.060 | 0.100 | 0.100 | 0.036 | 0.036 |
| | | | | | | | | — | b 0.955 |
| | | 12.111 | a12.121 | 12.049 | a12.060 | 10.930 | 10.930 | 8.706 | c 8.732 |
| | | | L. | 60-62 ° | L. | 80.5 ° | Jo. | 18 ° | L. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.025.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Kieselsäure nach Joanne, fehlt bei Schivardi.

| | Cheltenham, England, Gloucester. | | | | | | | | Chianciano, Italien, Siena. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Montpellier Nro. 7 (4 A). Starke Salzq.** | | **Pittville.** | | **Royal old Wells. Salzquelle.** | | **Schwefelwasser.** | | **Santa Agnese.** | | **Casuccini.** | | **Acqua santa.** | |
| | Abel und Rowney 1848. | | Abel und Rowney 1848. | | Abel und Rowney 1848. | | Abel und Rowney 1848. | | Targioni-Tozzetti 1849. | | Targioni-Tozzetti 1849. | | Targioni-Tozzetti 1849. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.067 | 0.067 | — | — | 0.074 | 0.074 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.491 | 0.491 | 0.047 | 0.047 | 0.488 | 0.488 | 0.297 | 0.297 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.361 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 85.726 | 79.816 | 68.742 | 64.908 | 35.607 | 29.705 | 43.412 | 38.166 | 1.568 | — | 0.966 | — | 1.232 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 2.484 | — | 1.839 | — | 2.484 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.704 | — | 1.220 | — | 2.698 | — | 4.975 | — | 1.376 | — | 0.916 | — | 1.170 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.091 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.422 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 11.504 | 13.577 | 16.124 | 16.469 | 11.465 | 13.541 | 20.229 | 21.545 | 5.211 | 4.031 | 1.399 | 0.793 | 1.707 | 0.985 |
| | 1.751 | — | — | — | 1.755 | — | 9.888 | 9.888 | 5.017 | 5.017 | 4.777 | 4.777 | 5.375 | 5.375 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 1.394 | — | 9.649 | — | 7.653 | — | 11.009 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.149 | — | 0.621 | — | 1.026 | — | 1.255 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 6.014 | — | 2.470 | — | 5.547 |
| | — | 4.435 | 4.073 | 7.662 | — | 4.453 | — | 4.988 | — | — | — | — | — | — |
| | 1.481 | — | 2.479 | — | 1.478 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.509 | — | 1.584 | — | 3.503 | — | 4.983 | — | 13.137 | — | 20.076 | — | 22.723 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.157 | — | 0.654 | — | 1.080 | — | 1.319 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.024 | 0.024 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.392 | — | 0.396 | — | 0.381 | — | 0.144 | — | 1.337 | — | 0.772 | — | e 0.962 | — |
| | — | 0.786 | — | 0.794 | — | 0.764 | — | 0.289 | — | 2.682 | — | 1.549 | — | 1.930 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 8.387 | — | 10.497 | — | 12.779 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.035 | — | 0.783 | — | 0.287 | — |
| 40 | — | 0.560 | — | 0.566 | — | 0.544 | — | 0.206 | — | 8.388 | — | 12.862 | — | 14.612 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.627 | 2.627 | 0.551 | 0.551 | 1.854 | 1.854 | 2.406 | 2.406 | 0.288 | 0.288 | 0.168 | 0.168 | 0.205 | 0.205 |
| | | | | | | | | | | | — | d 2.616 | — | d 0.962 |
| | 107.548 | 107.547 | 94.418 | 94.417 | 56.605 | 56.605 | 82.934 | 82.933 | 36.896 | 36.895 | 37.674 | 37.674 | 44.819 | 44.820 |
| | 14 ° | L. | 19.5 ° | L. | | Hg. | 14 ° | L. Hg. | 39.18 ° | Schv. | 32 ° | Schv. | 28 ° | Schv. |

| Ort | | Chianciano, Italien, Siena. | | Chiclana, Spanien, Cadix. | | | | Chitignano, Italien, Arezzo. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Acqua della Strada. | | Fuente amarga. b | | Braque. | | Acqua del Rio. | |
| Analytiker | | Targioni-Tozzetti 1849. | | Cortina 1871. | | Cortina 1876. | | Taddei 1858. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.648 | — | 0.0067 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | 1.348 | 2.835 | 0.0073. | 0.0227 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.096 | — | 13.157 | — | 51.770 | 12.107 | 0.081 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | 2.345 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.040 | — | 12.481 | — | 40.369 | — | 0.077 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.450 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.503 | 0.901 | 0.571 | 12.305 | — | 31.954 | 0.085 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 5.137 | 5.137 | 2.697 | 2.697 | 10.568 | 13.535 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 8.765 | — | 20.192 | — | 33.968 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 1.113 | — | — | — | — | — | 0.090 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 2.920 | — | 5.267 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 15.371 | 3.887 | 3.029 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 1.308 | 1.308 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 21.283 | — | 13.529 | — | 16.442 | — | 8.942 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.172 | — | — | — | — | — | 1.379 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsäures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.838 | — | 0.669 | — | 0.710 | — | 0.432 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.681 | — | 1.342 | — | 1.425 | — | 0.867 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 11.362 | — | 7.274 | — | — | — | 3.438 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.850 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 13.650 | — | 8.268 | — | 1.032 | — | 6.726 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.128 |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.343 | — | 0.003 | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.182 | 0.182 | — | — | — | — | — | — |
| | | — | a 2.839 | | | | | | |
| | | 40.826 | 40.825 | 52.811 | 52.812 | 115.8170 | 115.8187 | 16.114 | 16.113 |
| | | 21 ° | Schv. | 18.5 ° | Jo. | 18 ° | Jo. | 14 ° | Schv. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Angegeben sind $CaO.2CO_2$ 1.497 und $CaO.CO_2$ mit Magnesia 8.396. Angenommen ist ersteres als $NaO.2CO_2$.
c. Schwefelsaures Kupferoxyd.
d. Ab Kohlensäure 0,274.

| | Chitignano, Italien, Arezzo. | | Saint-Christau, Frankreich, Basses-Pyrénées. | | | | | | Christenhofbad, Württemberg. | | Ciciano, Italien, Siena. | | Ciechocinek, Polen, Warschau. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Acq. Rondinelli.** | | **S. des Arceaux.** | | **S. du Pêcheur.** | | **S. de la Rotonde (douce).** | | | | | | **I.** | |
| | Becchi 1861. | | Filhol 1862. | | Filhol 1862. | | Filhol 1862. | | Siegwart. | | Giulj. | | Lesinski. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.018 | 0.018 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.015 | 0.015 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.112 | 0.112 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 13.850 | 13.850 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.026 | 0.026 |
| | 0.220 | — | 0.283 | — | 0.030 | — | 0.265 | — | 0.738 | — | 3.470 | — | 177.563 | 172.460 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.207 | — | 0.161 | — | 0.032 | — | — | — | 0.694 | — | 5.940 | 5.940 |
| | — | 0.208 | — | 0.511 | — | 0.216 | — | 0.290 | — | 0.701 | — | 4.104 | 0.047 | 4.082 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.022 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.631 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.436 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.140 | — | — | — | — | — | — | — | 0.225 | 1.120 | — | — | — | 5.125 |
| | — | — | 0.119 | 0.085 | 0.685 | 0.685 | 0.179 | 0.154 | 5.530 | 5.530 | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 12.220 | — | — | — | 4.926 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.026 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 | — |
| | — | 0.150 | — | 0.042 | — | — | — | 0.032 | — | — | — | — | — | 0.046 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 6.684 | — | — | — | — |
| | 0.580 | 1.011 | — | 0.183 | — | — | — | 0.205 | — | — | — | 4.451 | — | 0.537 |
| | 0.442 | 0.442 | 0.181 | 0.496 | 0.087 | 0.304 | 0.106 | 0.176 | — | — | 1.058 | 1.989 | — | — |
| | 7.589 | — | 2.153 | — | 3.384 | — | 1.940 | — | 6.617 | — | 11.001 | — | 0.023 | — |
| | 1.402 | — | 0.044 | — | — | — | 0.033 | — | — | — | — | — | 0.048 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.068 | 0.068 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.014 | 0.014 | 0.027 | 0.027 | 0.007 | 0.007 | — | — | — | — | 0.068 | 0.068 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.073 | — | 0.178 | — | 0.055 | — | — | — | — | — | 0.244 | — |
| | — | — | — | 0.146 | — | 0.032 | — | 0.110 | — | — | — | — | — | 0.489 |
| | — | — | — | — | — | 0.309 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.846 | — | 0.580 | — | 1.060 | — | 0.608 | — | 7.251 | — | 2.206 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.242 | — |
| 40 | — | 5.154 | — | 1.017 | — | 1.920 | — | 1.034 | — | 4.044 | — | 3.472 | — | — |
| | — | 0.125 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.195 | 0.195 | — | — | — | — |
| | | | c 0.0035 | c 0.0035 | | | c 0.002 | c 0.002 | | | | | | |
| | 10.373 | 10.372 | 3.0775 | 3.0775 | 4.664 | 4.665 | 2.619 | 2.618 | 25.525 | 25.525 | 16.223 | 16.222 | 203.110 | d 203.383 |
| | 12.5 ° | Schv. | 13.5 ° | Jo. | 13.5 ° | Jo. | 14 ° | Jo. | | HP. | | S. | | Ksch. 1871. |

| Ort | | Ciechocinek, Polen, Warschau. | | | | | | Cinciano, Italien, Val d'Elsa. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | II. | | III. | | | | | |
| Analytiker | | Lesinski. | | Lesinski. | | Kitajewski. | | Targioni. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.009 | 0.009 | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.025 | 0.025 | 0.037 | 0.037 | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 18.390 | 18.390 | 41.760 | 41.760 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 218.450 | 215.848 | 442.550 | 440.715 | 7.935 | 7.274 | 0.302 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 3.550 | 0.538 | 30.540 | 22.255 | — | 0.297 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 5.765 | — | 9.681 | — | 0.280 | — | 0.286 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.313 | — | 0.098 | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | 0.006 | — | 0.016 | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 1.335 | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.658 | 0.610 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 3.812 | — | 10.474 | 0.376 | — | 0.334 | 0.450 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 6.797 | — | 11.775 | — | 0.204 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.363 | — | 0.113 | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | 0.007 | — | 0.018 | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.423 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.082 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 1.617 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 0.266 | — | 0.153 | — | 1.023 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 2.637 | 2.511 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.290 | — | 0.101 | — | 0.147 | — | 6.653 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.445 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.087 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 1.260 | 1.260 | 0.629 | 0.629 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 1.370 | — | 0.857 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 2.749 | — | 1.719 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | 2.443 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.512 | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.178 | — | — | — | — | — | 3.840 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 250.511 | 250.510 | 528.897 | 528.990[a] | 8.662 | 8.662 | 11.068 | 11.068 |
| | | | Ksch. 1871. | | Ksch. 1871. | | HP. | 15 ° | HP. |

a. Ab Kohlensäure 0.094.
b. Salpetersaurer Kalk.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.010.
e. Schwefelsaure Thonerde.
f. Schwefelsaures Ammoniak.
g. Schwefelsaures Kupferoxyd.
h. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 0.180 Schwefelcalcium.

| | Città di Castello, Italien, Umbria. | | | | | | Civillina, Italien, Vicenza. | | Civitavecchia, Italien, Rom. | | | | Clermont-Ferrand, Frkr., P.d.Dôme. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Bagno Fontecchio. | | Sorg. del coppo. | | Sorg. del buon riposo. | | Acqua Catulliana. | | Ficoncella. | | Terme Taurine. | | St. Allyre. | |
| | Purgotti. | | Purgotti. | | Purgotti. | | Bizio 1865. | | Morichini. | | Morichini. | | Girardin 1841. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.149 | — | — | — | — | — | — | — | 0.426 | — | 0.381 | — | — | — |
| | — | 0.341 | — | — | — | — | — | — | — | 0.977 | — | 0.680 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.826 | — | — | — | 0.273 | — | — | — | 5.064 | — | 0.567 | — | 12.509 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.150 | 0.36 | — | 0.026 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.546 | — | 0.361 | — | — | — | 0.069 | — | 4.803 | — | 0.116 | — | 11.868 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.041 | — | 0.039 | — | 0.192 | 0.045 | — | — | — | — | 0.277 | — | — |
| | — | 0.022 | — | 0.021 | — | 0.130 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.121 | 0.121 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.026 | — | — | — | — | — | 0.126 | — | 3.606 | 5.355 | 0.560 | — | 3.018 | — |
| | — | 0.022 | — | — | 0.105 | — | 8.005 | 8.005 | 3.647 | 3.647 | 0.395 | 0.395 | — | 1.092 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 8.801 | — | 2.400 | — | 0.197 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.133 | 25.122 | 25.122 | — | 0.811 | — | 0.009 | — | 1.846 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.101 | 0.101 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | 1.780 | 7.027 | — | — | — | 0.427 | — | — |
| | 6.620 | 6.812 | — | — | — | 0.163 | — | — | — | 1.970 | — | — | 6.855 | 16.595 |
| | 0.276 | 0.053 | — | 0.485 | 0.445 | 0.592 | — | — | — | — | — | — | 5.914 | 4.752 |
| | 0.709 | — | 3.33 | — | 6.700 | — | — | — | 13.173 | — | 0.122 | — | 23.530 | — |
| | 0.062 | — | 0.06 | — | 0.510 | — | — | — | 0.854 | — | 0.009 | — | 1.943 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.044 | 0.044 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.073 | 0.073 | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.097 | — | 0.11 | — | 0.075 | — | 0.316 | — | 0.329 | — | 0.004 | — | ? 3.900 | — |
| | — | 0.195 | — | — | — | 0.150 | — | 0.110 | — | 0.660 | — | 0.008 | — | ? 7.825 |
| | — | — | — | 0.210 | — | — | — | 0.496 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.014 | — | 2.605 | — | 3.353 | — | 3.686 | — | — | — | 3.158 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.508 | — | 1.734 | — | 4.178 | — | — | — | 7.364 | — | 0.079 | — | 10.532 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.075 | — | — | — | — | — | 0.011 | — | 0.225 | — | 0.112 | — | — |
| | 0.072 | 0.072 | 0.18 | 0.180 | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.300 | 1.300 |
| | | | b 5.42 | b 5.420 | | | e 7.750 | e 7.750 | | | — | h 0.132 | | |
| | | | | | | | f 0.137 | f 0.137 | | | | | | |
| | | | | | | | g 0.038 | g 0.038 | | | | | | |
| | 8.837 | 8.837 | 9.46 | c 9.464 | 8.134 | d 8.143 | 52.415 | 52.413 | 29.499 | 29.498 | 2.235 | 2.235 | 59.013 | 59.012 |
| | 16 ° | Schv. | | Schv. | | Schv. | 14—15 ° | Schv. | 54 ° | Schv. | 45 ° | Schv. | 23.5 ° | S. |

| Ort | | Clermont-Ferrand, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | | | Clifton, England, Gloucester. | | Coëze (Coise), Frankreich, Savoie. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | S. de Jaude. | | S. des Roches. | | Hotwell. | | F. de la Saulce. | |
| Analytiker | | Nivet. | | Lefort. | | ? (Herapath.) | | Morin 1851. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | 0.083 | 0.083 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | 0.017 | 0.017 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 7.910 | — | 11.650 | 0.280 | 0.865 | — | 0.082 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.387 | — | 3.813 | 0.289 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 6.198 | — | 6.331 | — | 1.159 | — | 0.078 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 1.508 | — | — | — | 0.042 | 0.042 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.870 | — | — | 0.858 | — | 0.865 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.354 | — | — | 0.685 | 1.050 | 0.004 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 1.260 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.483 | — | 0.399 | — | 0.020 | — | 0.005 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 7.010 | 15.220 | 5.580 | 17.091 | — | 0.186 | 8.024 | 7.748 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 3.640 | 2.741 | 5.140 | — | — | — | 0.320 | 0.325 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 8.047 | — | 8.220 | — | 3.816 | — | 0.115 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.509 | — | 0.420 | — | 0.021 | — | 0.005 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | 0.483 | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.050 | 0.050 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.700 | — | 0.890 | — | 0.180 | — | 0.104 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.404 | — | 1.786 | — | 0.361 | — | 0.209 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 1.259 | — | 0.006 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.058 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.000 | — | 1.272 | — | 2.234 | — | 0.230 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.137 | 0.137 |
| | | | | a 1.542 | a 3.120 | — | b 0.465 | c 0.151 | c 0.151 |
| | | | | | | | | — | d 0.111 |
| | | 27.786 | 27.787 | 35.000 | 35.000 | 7.599 | 7.599 | 9.142 | 9.142 |
| | | 22 ° | Hg. | 18 ° | Hg. | 24.4 ° | L. Jo. | 12 ° | Jo. Hg. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Salpetersaurer Kalk.
c. Doppeltkohlensaures Ammoniak.
d. Natronaluminat $3NaO.2Al_2O_3$.
e. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.056.
f. Eisenchlorür.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.032.
i. Schivardi giebt alle Zahlen zehnfach höher.
k. Ab Kohlensäure 0.304.
n. Fluornatrium.

| | Colberg, Pommern. | | | | | | | | San Colombano, Italien, Brese. | | Colombano al Lambro, Italien, Mailand. | | Comano, Tyrol, Judicarien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Marktsoole.** | | **Münderfeld-soole.** | | **Salinensoole.** | | **Zellenberg-Soole.** | | **Acqua della Busana.** | | | | **Acqua della rogna.** | |
| | Bauk. | | Heintz. | | Bauk. | | Bauk. | | Grandoni 1833. | | Pavesi 1872. | | Manetti 1865. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.236 | 0.236 | 0.044 | 0.044 |
| | 0.436 | 0.436 | 0.506 | 0.506 | 0.406 | 0.406 | 0.488 | 0.488 | — | — | 0.315 | 0.315 | 0.004 | 0.004 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.993 | 1.993 | 2.193 | 2.193 | 2.241 | 2.241 | 2.308 | 2.308 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.762 | 0.762 | — | — | 0.648 | 0.648 | 0.320 | 0.320 | — | — | — | — | 0.027 | 0.027 |
| | 330.034 | 324.854 | 401.336 | 401.107 | 436.369 | 434.797 | 398.334 | 393.200 | — | — | 70.977 | 66.805 | 1.646 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.018 | 0.018 |
| 10 | 14.492 | 14.492 | 16.884 | 16.884 | 21.497 | 21.497 | 18.561 | 18.561 | 0.666 | — | 3.251 | 2.397 | — | — |
| | 28.357 | 33.251 | 35.081 | 35.081 | 44.127 | 45.918 | 37.303 | 42.147 | — | 0.779 | — | 4.573 | — | 0.754 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.016 | — | — | — | 0.029 | — | 0.021 | — | — | — | 0.308 | — | 0.652 |
| 15 | — | — | — | 0.143 | — | 0.572 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.082 | — | 0.383 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.051 | 0.051 |
| | — | 2.914 | — | — | — | — | — | 3.565 | — | — | — | — | 0.155 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.865 | 0.896 | 0.150 | 1.231 | 0.620 | 0.664 |
| 20 | 3.157 | — | — | — | 2.196 | — | 3.465 | — | — | — | 1.226 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.398 | — | — | — | 2.377 | — | 0.052 | — | 1.229 | — | — | — | 0.054 |
| | — | 0.010 | — | — | — | 0.077 | — | 0.005 | — | — | — | — | — | 0.057 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.416 | — | 0.293 | — | 1 783 | — | 2.605 | — | — | — | 5.350 | — | 0.759 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.054 | 2.985 | — | — | 0.881 | 0.836 |
| | 3.010 | — | — | — | — | — | 2.621 | — | 2.149 | — | 4.637 | — | 3.830 | — |
| | 0.419 | — | 0.234 | — | 1.859 | — | 0.055 | — | 1.294 | — | — | — | 0.057 | — |
| 30 | 0.011 | — | — | — | 0.081 | — | 0.005 | — | — | — | — | — | 0.060 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.050 | 0.050 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.062 | — | — | — | 0.096 | — | 0.089 | — | 0.143 | — | — | — | 0.620 | — |
| | — | 0.124 | — | — | — | 0.193 | — | 0.179 | — | — | — | — | — | 1.244 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.273 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.312 | — | — | — | 1.109 |
| | 0.006 | — | — | — | 0.011 | — | 0.008 | — | — | — | 0.118 | — | 0.250 | — |
| 40 | — | 0.072 | — | — | — | 0.022 | — | 0.106 | — | 0.696 | — | — | — | 1.990 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.299 | 0.299 | — | — | 1.130 | 1.130 |
| | | | | | f 1.380 | — | | | | | | | n 0.084 | n 0.084 |
| | 382.739 | 382.738 | 456.234 | 456.289e | 510.911 | 510.943 g | 463.557 | 463.557 | 7.470 | i 7.469 | 80.910 | k81.215 | 9.527 | 9.527 |
| | | Val.Hg. | | Hg. | | Val. Hg. | | Val.Hg. | 10 ° | Schv. | | Schv. | 28.5 ° | Schv. |

| Ort | | Combe-Girard, Schweiz, Neuenburg. | | Condillac, Frankreich, Drôme. | | Contrexéville, Frankreich, Vosges. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | S. Anastasie. | | Badeq. | | Pavillon. | |
| Analytiker | | Desfosse. | | Henry 1852. | | Henry 1853. | | Debray 1864. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 1.500 | — | 1.400 | — | 0.047 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.029 | 0.029 |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 1.423 | — | 1.328 | — | 0.045 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.154 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.069 | 0.069 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 2.303 | 1.890 | 4.915 | — | 2.353 | 2.062 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.330 | — | — | 0.630 | 0.630 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 11.149 | — | 11.230 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.024 | — | 0.047 | — | 0.067 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 9.302 | — | 6.735 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 1.076 | 0.310 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.076 | 0.076 | 0.350 | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.773 | — | 17.150 | — | 10.936 | — | 4.462 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.441 | — | 0.025 | — | 0.050 | — | 0.070 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 1.284 | — | b 3.100 | — | 0.150 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 2.576 | — | 5.758 | — | 0.301 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.439 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.435 | — | 5.951 | — | 7.965 | — | 6.338 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.040 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.548 | — | 11.184 | — | 6.710 | — | 2.764 |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.044 | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.110 | 0.110 | 0.075 | 0.075 | — | — | — | — |
| | | — | a 0.072 | | | | | | |
| | | 4.440 | 4.439 | 23.763 | 23.763 | 31.550 | 31.549 | 19.040 | 19.040 |
| | | 10 ° | MA. HP. | 13 ° | Jo. | 10 ° | L. Hg. | 11.5 ° | Jo. |

a. Kalkaluminat $2\,CaO.2\,Al_2O_3$.
b. Mit Thonerde, Phosphorsäure und organischer Substanz.
c. Schwefelsaure Thonerde.

| | Contrexéville, Frankreich. Vosges. | | Cortézubi, Spanien. Vizcaya. | | Courmayeur, Italien. Turin. | | | | | | Crailsheim, Württemberg. | | Cransac, Frankreich, Aveyron. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **S. du Quai.** | | | | **Marguerite.** | | **La Saxe.** | | **Victoire.** | | | | **Bézelgues.** | |
| | Henry 1853. | | Lopez de Calle. 1850. | | Gioanetti 1779. | | Gioanetti 1779. | | Picco 1840. | | Mayer. | | Rivot. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.414 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.950 | — | — | — | — | — | — | 0.083 | 0.083 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.600 | — | 1.482 | — | 2.779 | — | 2.707 | — | 1.064 | — | 0.132 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | 0.043 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.519 | — | 1.406 | — | 2.637 | 0.072 | 2.690 | — | 0.454 | — | 0.125 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.446 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.300 | 0.300 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.748 | 0.748 | 0.043 | 0.043 | — | — |
| | 4 606 | — | 0.155 | 0.225 | — | 2.340 | — | 0.524 | 0.882 | — | 1.447 | 1.608 | 6.986 | 4.912 |
| | — | — | 1.770 | 1.770 | 5.817 | 5.817 | — | 0.055 | 7.161 | 7.906 | 3.092 | 3.092 | 8.400 | 8.400 |
| 20 | 10.962 | — | 0.813 | 0.003 | 8.990 | — | 0.564 | — | — | — | 10.842 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.047 | — | — | — | 0.980 | — | — | — | — | — | 0.186 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.860 | 0.860 |
| 25 | — | 9.019 | — | 0.438 | — | 3.454 | — | — | — | — | — | 6.189 | 0.231 | 1.399 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 2.918 | — | 1.458 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.695 | 2.901 | — | — | — | — |
| | 11.432 | — | 0.968 | — | 14.867 | — | 6.264 | — | 19.570 | — | 6.889 | — | — | — |
| | 0.050 | — | — | — | 1.031 | — | — | — | — | — | 0.196 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | b 3.200 | — | — | — | 0.448 | — | — | — | 0.345 | — | — | — | 0.900 | — |
| | — | 5.702 | — | — | — | 0.899 | — | — | — | 0.692 | — | — | — | 1.806 |
| | — | 0.683 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 7.865 | — | — | — | 8.152 | — | 1.347 | — | 7.381 | — | 7.081 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.171 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 7.016 | — | 0.592 | — | 9.652 | — | 2.116 | — | 11.650 | — | 4.318 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.217 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | | | | | c 1.168 | c 1.168 |
| | 31.850 | 31.851 | 5.602 | 5.601 | 33.932 | 33.931 | 9.650 | 9.650 | 33.636 | 33.636 | 22.724 | 22.725 | 18.845 | 18.845 |
| | 10 ° | Jo. | 19 ° | Rb. 401 | 21 ° | Jo. | 18.4 ° | Jo. HP. | 12 ° | Schv. Jo. | 10 ° | Hg. Hy. | | L. |

| Ort | | Cransac, Frankreich, Aveyron. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Le Crol. | | Fraysse. | | S. basse (douce) Richard. | | S. haute (forte) Richard. | |
| Analytiker | | Poumarède. | | Poumarède. | | Willm 1879. | | Henry? | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 0.135 | — | 0.161 | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.128 | — | 0.153 | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 1.446 | 1.446 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 2.315 | 2.365 | 0.908 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.000 | 3.000 | 5.170 | 5.170 | 19.985 | 19.985 | 37.7 | 37.7 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.700 | — | 4.990 | — | 15.623 | — | 3.4 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | 5.400 | 5.400 | — | — | — | — | 5.7 | 5.7 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | 3.300 | 3.300 | 1.550 | 1.550 | 0.704 | 0.704 | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.412 | — | 2.907 | — | 9.702 | — | 2.0 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | — | — | 0.050 | — | 0.870 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.100 | — | 0.959 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.748 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.288 | — | 1.991 | — | 6.000 | — | 1.4 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | a 0.100 | a 0.100 | b 0.450 | b 0.450 | c 1.715 | c 1.715 | c 4.5 | c 4.5 |
| | | b 2.850 | b 2.850 | c 3.690 | c 3.690 | d 0.008 | d 0.008 | | |
| | | 15.350 | 15.350 | 18.350 | 18.351 | 41.420 | 41.420 | 51.3 | 51.3 |
| | | | L. | | L. | 10—12° | Jo. | 10—12° | e |

a. Jodammonium.
b. Schwefelsaures Eisenoxyd.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Schwefelsaures Nickeloxydul.
e. Nach Prochnow, „Die schwefels. Eisenoxydulwässer, Muskau 1878".
f. Essigsaures Natron.
g. Val., HP. und Hg. haben viel höhere Zahlen, welche aber krystallisirtes schwefelsaures Natron bedeuten.
h. Kieselsaure Magnesia.
i. Manganchlorür.
k. Ab Wasserstoff 0.009.

| | Craveggia, Italien, Novara. | | Crucca, Insel Sardinien. | | Cudowa, Preussen, Glatz. | | | | | | Czako, Ungarn, Hont. Com. | | Czarkow, Schlesien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Acqua calda.** | | **S. Abba Meiga.** | | **Gasq.** | | **Oberbrunnen.** | | **Trinkq.** | | | | | |
| | Regazzoni 1816. | | ? | | Duflos 1850. | | Duflos 1850. | | Duflos 1850. | | Marikowsky. | | Zellner. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.183 | — | 1.220 | — | 0.938 | — | 1.207 | — | — | — | 0.114 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.331 | — |
| | — | — | — | 0.173 | — | 1.159 | — | 0.890 | — | 1.145 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.314 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.070 | — | 0.509 |
| | — | — | — | — | 0.049 | 0.049 | 0.037 | 0.037 | 0.052 | 0.052 | — | — | — | — |
| | 1.74 | 1.740 | 6.155 | 4.255 | g 3.098 | — | g 2.376 | 0.015 | g 3.079 | 0.074 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.765 | — | 2.288 | — | 1.761 | — | 2.232 | — | — | — | — |
| 20 | 0.50 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.064 | — | 0.380 | — | 0.268 | — | 0.354 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.037 | — | 0.028 | — | 0.036 | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.294 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 3.016 | 3.212 | 12.270 | 14.870 | 9.435 | 11.198 | 12.138 | 14.625 | 1.227 | — | — | — |
| | — | — | 0.816 | — | 2.440 | — | 1.879 | — | 2.381 | — | — | — | 0.128 | 0.204 |
| | 0.72 | — | 0.986 | — | 7.294 | — | 5.589 | — | 7.157 | — | 4.582 | — | 0.734 | — |
| | — | — | 1.120 | — | 0.400 | — | 0.282 | — | 0.371 | — | 0.199 | — | 1.455 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.039 | — | 0.029 | — | 0.038 | — | — | — | 0.024 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.057 | 0.057 | 0.044 | 0.044 | 0.071 | 0.071 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.019 | 0.019 | 0.010 | 0.010 | 0.015 | 0.015 | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.840 | — | 0.918 | — | 0.795 | — | 0.917 | — | 0.578 | — | 0.553 | — |
| | — | — | — | 1.685 | — | 1.842 | — | 1.595 | — | 1.840 | — | 1.010 | — | 0.121 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.143 | — | 0.601 |
| | — | 0.486 | — | 0.297 | — | 2.251 | — | 1.723 | — | 2.205 | — | 1.714 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.440 | — | 1.666 | — | 4.852 | — | 3.844 | — | 4.778 | — | 3.630 | — | 1.210 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.020 | — | 0.076 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.07 | 0.070 | — | — | — | — | 0.586 | 0.586 | — | — | — | — | 0.735 | 0.735 |
| | f 0.25 | f 0.250 | | | | | | | | | | | — | h 0.293 |
| | | | | | | | | | | | | | — | i 0.019 |
| | 3.28 | 3.280 | 13.116 | 13.117 | 27.804 | 27.804 | 22.000 | 21.999 | 27.426 | 27.427 | 6.586 | 6.587 | 4.074 | k 4.082 |
| | 15° | Schv. | 23° | Schv. | 11.1° | L. Hf. | 11.1° | Hf. HP. | 11.1° | L. | 12.5° | HP. | | S. |

| Ort | | Czigelka, Ungarn. | | Dannemora, Schweden. | | Daruvar, Slavonien. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Ludwigsq.** | | | | **Antonsbrunnen.** | | **Johannisbad.** | |
| Analytiker | | v. Kovacs 1862. | | Oeberg 1870. | | Wagner 1839. | | Wagner 1839. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.259 | 0.259 | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | 0.017 | 0.017 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 39.521 | 35.473 | 0.005 | 0.005 | 0.043 | — | 0.043 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 1.807 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.328 | — | — | — | 0.041 | — | 0.041 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.034 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.236 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.125 | — | 0.033 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.037 | 0.037 | 0.032 | 0.032 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.126 | — | — | — | 0.330 | — | 0.321 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.319 | 0.310 | 0.327 | 0.319 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.135 | — | — | — | 0.094 | — | 0.055 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.070 | — | 0.055 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 108.048 | 112.264 | 0.098 | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.439 | — | 0.133 | 0.133 | 0.123 | 0.133 | 0.053 | 0.064 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.724 | — | 0.803 | — | 2.559 | — | 2.091 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.501 | — | 0.094 | — | 0.099 | — | 0.058 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.074 | — | 0.058 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | 4.079 | 4.079 | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.041 | 0.041 | — | — | 0.142 | 0.142 | 0.176 | 0.176 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.458 | — | 0.079 | — | 0.470 | — | 0.410 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.919 | — | 0.081 | — | 0.333 | — | 0.325 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.074 | — | 0.580 | — | 0.474 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.277 | — | 0.699 | — | 0.567 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.013 | — | — | — | 0.044 | — | 0.055 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.532 | — | 0.600 | — | 1.650 | — | 1.334 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.009 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | — | b 0.151 | — | b 0.182 |
| | | 157.209 | 157.232a | 1.229 | 1.229 | 4.240 | 4.240 | 3.624 | 3.624 |
| | | | Hg. AP. | | Ksch. 1878. | 46.9 ° | L. HP. | 42.5 ° | L. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.023.
b. Schwefelsaure Thonerde.

| | Daruvar, Slavonien. | | Dax, Frankreich, Landes. | | Deinach, Württemberg. | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Schlammbad.** | | **Fontaine chaude.** | | **Bachq.** | | **Dächleinsq.** | | **Dintenq.** | | **Hirschq.** | | **Wiesenq.** | |
| | Wagner 1839. | | Serres 1869. | | Fehling 1859. | | Federhof. | | Fehling 1859. | | Fehling 1859. | | Rampold. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.057 | — | 3.008 | — | 0.668 | — | 0.393 | — | 0.049 | — | 0.468 | — | 0.528 | — |
| | — | — | — | — | 0.052 | 0.052 | — | — | — | — | 0.050 | 0.050 | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.055 | — | 2.854 | — | 0.633 | — | 0.372 | — | 0.025 | — | 0.405 | — | 0.500 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.018 | — | 0.031 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.085 | — | — | — | — |
| | 0.038 | 0.038 | — | — | 0.324 | 0.324 | — | — | 0.147 | 0.147 | 0.200 | 0.200 | — | — |
| | 0.281 | — | 0.431 | 3.562 | 1.444 | — | 0.858 | — | 0.020 | — | 1.040 | — | 1.801 | — |
| | 0.353 | 0.305 | 1.913 | 1.913 | — | 1.129 | — | 0.711 | — | 0.017 | — | 0.855 | — | 1.476 |
| 20 | — | — | 3.339 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.090 | — | — | — | 0.101 | — | 0.018 | — | — | — | 0.030 | — | 0.058 |
| | — | 0.070 | — | — | — | 0.015 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 0.200 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 8.543 | 9.522 | 4.125 | 4.620 | 0.144 | 0.225 | 5.560 | 5.931 | 8.592 | 10.666 |
| | 0.148 | 0.197 | — | — | 2.773 | 1.568 | 0.789 | 0.032 | 0.238 | 0.224 | 3.345 | 2.432 | 2.138 | 0.565 |
| | 2.750 | — | 2.114 | — | 10.302 | — | 6.445 | — | 0.569 | — | 9.714 | — | 8.075 | — |
| | 0.095 | — | — | — | 0.106 | — | 0.019 | — | 0.243 | — | 0.032 | — | 0.061 | — |
| 30 | 0.074 | — | — | — | 0.016 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.142 | 0.142 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.522 | — | 0.226 | — | 0.577 | — | 0.376 | — | 0.105 | — | 0.545 | — | 0.208 | — |
| | — | 0.304 | — | 0.453 | — | 1.158 | — | 0.754 | — | — | — | 1.093 | — | 0.417 |
| | — | 0.708 | — | — | — | — | — | — | — | 0.200 | — | — | — | — |
| | — | 0.704 | — | 0.756 | — | 3.688 | — | 2.318 | — | 0.113 | — | 3.573 | — | 2.888 |
| | 0.044 | — | — | — | — | — | — | — | 0.007 | — | 0.012 | — | — | — |
| 40 | — | 1.741 | — | 1.292 | — | 6.616 | — | 4.178 | — | 0.444 | — | 6.364 | — | 4.832 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.024 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | b 0.151 | | | | | | | | | | | | |
| | 4.504 | 4.505 | 11.031 | 11.030 | 24.805 | 24.806 | 13.005 | 13.003 | 1.522 | 1.522 | 20.966 | 20.964 | 21.403 | 21.402 |
| | 40 ° | L. | 60 ° | Jo. | 9.75 ° | Hf. HP. | 9.4 ° | Hg.Hy. | 11.7 ° | Hg.Val. | 11.25 ° | Hf. HP. | 9.9 ° | L. |

| | Ort | | Demidowa-Petrowskoje, Russland, Mosk. | | Deutsch-Altenburg, Oesterreich. | | Deutsch-Kreuz, Ungarn. | | Digne, Frankreich, Basses-Alpes. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | **Demidowq.** | | | | **Sauerbrunnen.** | | ? | |
| | Analytiker | | Helm. | | Würzler 1851. | | Fresenius 1874. | | Laurens. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | 0.016 | 0.016 | 0.0001 | 0.0001 | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | 0.0023 | 0.0023 | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 2.680 | — | — | — | ? | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 6.147 | — | — | — | ? |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | 0.403 | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | 0.026 | 0.026 | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 21.862 | 11.710 | 0.938 | — | 25.466 | 22.225 |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.0008 | 0.0008 | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | 6.814 | — | — | 3.716 | 2.500 |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 1.669 | — | 0.582 | — | 4.496 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | 0.012 | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.605 | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.471 | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.685 | — | 0.760 | — | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 7.067 | 7.646 | — | 0.898 | 11.605 | 13.141 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 1.741 | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.014 | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.090 | — | — |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.010 | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 1.834 | 8.774 | 9.290 | — | 4.158 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 9.809 | — | 3.194 | 2.236 | — | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.745 | — | 2.166 | — | 9.639 | — | 3.992 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.730 | — | — | — | 0.095 | — | — | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.010 | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.006 | 0.006 | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.039 | — | 0.612 | — | — | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.078 | — | 1.228 | — | — |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.679 | — | — | — | 3.456 | — | — |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.018 | — | 6.990 | — | 6.304 | — | — |
| | Sauerstoff | $O$ | — | 0.173 | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO.$ | — | — | — | 1.419 | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | 3.475 | 3.475 | 44.324 | 44.323 | 24.5422 | 24.5442 | 46.520 | 46.520 |
| | | | | S. | 25—28° | L. | 12.25° | HP.Hg. | | HP. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.0017.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.
d. Sollen laut brieflicher Mittheilung des Herrn Dr. Becker nicht mehr gebraucht werden.

| | Dinan, Frankreich, Côtes-du-Nord. | | Dizenbach, Württemberg. | | Dober, Schlesien. | | Doberan, Mecklenburg-Schwerin. | | | | | | Dofana, Toscana, Val d'Arbia. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | | Bittersalzq. d | | Schwefelq. d | | Stahlq. | | Acq. Borra. | |
| | Malaguti. | | Gmelin. | | | | Link. | | Link. | | Schulze 1863. | | Giulj. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.313 | 0.313 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | ? 3.578 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | ? 8.209 | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0594 | — | — | — | 0.236 | 0.236 | — | 0.130 | — | 0.158 | — | — | — | 0.155 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.3845 | — | 0.026 | — | 16.294 | 11.974 | 146.635 | 138.979 | 57.240 | 43.947 | 0.419 | — | 62.829 | 39.659 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.0972 | — | — | — | — | 23.549 | 12.577 | 17.167 | 17.911 | — | — | — | — |
| | — | 0.2449 | — | 0.025 | — | 3.430 | — | 19.988 | — | 11.624 | — | 0.209 | — | 21.865 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.023 | — | — | — | — | — | 0.151 | — | — |
| 15 | — | 0.0333 | — | — | — | 0.421 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0228 | — | — | — | 0.295 | — | — | — | — | — | 0.314 | — | — |
| | 0.1122 | — | — | — | — | — | 0.152 | — | 0.184 | — | — | — | 0.181 | — |
| | — | — | 0.125 | 0.125 | — | 0.134 | — | — | — | — | — | — | 20.330 | 32.536 |
| | — | — | — | — | — | — | 13.994 | 27.865 | 11.247 | 10.305 | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | 0.128 | — | 16.136 | — | 5.766 | — | — | — | 13.175 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0720 | — | — | — | — | — | 0.597 | — | 0.346 | — | — | — | 1.818 |
| | — | 0.0259 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.922 | — | — | — | — |
| | 0.4768 | 0.6592 | — | 0.033 | — | 5.185 | — | 9.189 | — | — | 0.847 | 1.145 | — | 16.832 |
| | 0.2778 | 0.1467 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.396 | 0.396 | — | — |
| | 0.3179 | — | 6.768 | — | 4.317 | — | 8.863 | — | 8.986 | — | 3.552 | — | 14.436 | — |
| | 0.1410 | — | — | — | 0.842 | — | 0.629 | — | 0.362 | — | 0.898 | — | 1.914 | — |
| 30 | 0.0273 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0014 | 0.0014 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0007 | 0.0007 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.1277 | — | — | — | 0.089 | — | 0.260 | — | 0.521 | — | 0.100 | — | — | — |
| | — | 0.2562 | — | — | — | 0.178 | — | 0.522 | — | 1.045 | — | 0.201 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 2.619 | — | — | — | — | — | — | — | 1.277 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | — | — | 0.058 | — | — | — |
| 40 | — | 0.1780 | — | 4.116 | — | 0.059 | — | 0.372 | — | 5.690 | — | 2.488 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.090 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.894 | — | — | — | — |
| | 0.0260 | 0.0260 | 0.024 | 0.024 | — | — | 1.146 | 1.146 | 0.336 | 0.336 | 0.409 | 0.409 | — | — |
| | — | a0.1899 | | | | | | | | | a 1.091 | a 1.091 | | |
| | 1.9527 | b1.9542 | 6.943 | 6.942 | 21.915 | c21.935 | 211.364 | 211.365 | 105.387 | 105.387 | 7.770 | 7.771 | 113.178 | 113.178 |
| | 13 ° | A. Ph. 1865. | 8.75 ° | HP.Hy. | | Ksch. 1876. | 7.5 ° | Hg. | 6.2–7.5° | H. | 8.2 ° | A. Ph. 116. | 31 ° | S. HP. |

| Ort | | Dolaincourt, Frankreich, Vosges. | | Dorfgeismar, Preussen, Cassel. | | Dorna-Kandreny, Ungarn, Bukow. | | Dorna-Watra, Ungarn, Bukowina. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | | | **Stahlq.** (aus 3 Quellen gemischt). | |
| Analytiker | | Bouis. | | Stucke. | | Pluschk 1805. | | Torosiewicz. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 12.430 | 11.400 | 1.823 | — | 0.564 | — | 0.008 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.978 | — | 1.730 | — | — | — | 0.008 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.352 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.252 | — | 0.286 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.645 | 1.479 | 1.354 | — | — | — | 0.065 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.140 | 5.374 | 5.952 | — | — | 0.098 | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.717 | — | — | — | 0.193 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 6.665 | 6.946 | — | 2.185 | 10.045 | 7.598 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.150 | — | 4.797 | 4.181 | — | — | 0.188 | 0.293 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.270 | — | 7.358 | — | 12.834 | — | 2.675 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.755 | — | 0.719 | — | 1.021 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.500 | — | 0.651 | — | 1.302 | — | 0.237 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.003 | — | 1.306 | — | 2.612 | — | 0.064 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.391 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 1.988 | — | 4.991 | — | 0.850 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.714 | — | 4.052 | — | 9.676 | — | 2.124 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.082 |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.156 | 0.156 | — | — | 0.103 | 0.103 |
| | | 22.660 | 22.660 | 22.268 | 22.267 | 25.464 | a25.481 | 4.395 | 4.394 |
| | | 9.5 ° | Ksch. 1875. | 11.25 ° | HP. Hg. S. | | HP. S. | 17.5 ° | Brsch. b |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.016.
b. Nach Denarowski, Dorna-Watra, Wien, 1868.
. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.118.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.057.
e. Nach Mittheilung des Besitzers.

| | Dovadola, Italien, Florenz. | | | | | | Drabo, Schweden. | | Dresden, Sachsen. | | Driburg, Westphalen. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Acqua Barboni. | | Acqua del Rio sordo. | | Acqua della rupe. | | | | Brunnenbad z. Lämmchen. | | Badeq. | | Haupt-Trinkq. | |
| | Giulj. | | Giulj. | | Targioni-Tozzetti 1856. | | Almén? | | Geissler 1880. | | Veltmann 1865. | | Fresenius 1865. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 1.254 | 1.254 | 1.558 | 1.558 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.783 | 0.783 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.622 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.190 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — | 0.019 | 0.019 |
| | 6.284 | 3.116 | 582.479 | 582.479 | 680.550 | 679.784 | 0.071 | — | 0.021 | — | 1.076 | — | 0.736 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0035 | 0.0035 |
| 10 | — | — | 35.097 | 34.700 | 36.424 | 36.424 | — | 0.033 | 0.107 | — | — | — | — | — |
| | — | 2.232 | 27.776 | 27.776 | 40.281 | 40.281 | — | 0.006 | — | 0.145 | — | 1.021 | — | 0.526 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.040 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0009 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.018 | — | — | — | — | — | 0.0026 |
| 15 | — | 0.509 | — | — | — | 0.478 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.335 | — | — | — | 0.213 | — | 0.137 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.727 | — | — | — | 0.032 | 0.032 | — | — | — | — | 0.222 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — | 0.026 | 3.953 | 5.257 | 3.611 | 3.831 |
| | — | — | 1.581 | 2.083 | — | — | — | 0.011 | — | 0.135 | 9.560 | 9.560 | 5.985 | 5.985 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.320 | — | 8.451 | — | 9.690 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.047 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.001 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.002 | — | 0.707 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 | — | — | — | — | — | 0.041 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.847 | — | 3.710 | — | 5.304 |
| | 2.993 | 7.058 | — | — | — | — | 0.005 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.099 | 0.047 | — | — | — | — | — | — |
| | 2.898 | — | — | — | — | — | 0.331 | — | 2.736 | — | 18.121 | — | 15.244 | — |
| | 0.957 | — | — | — | 0.608 | — | 0.392 | — | — | — | 1.055 | — | 0.744 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.006 | — | — | — | — | — | 0.043 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.005 | 0.005 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.023 | 0.023 | — | — | — | — | 0.0057 | 0.0057 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | 0.403 | — | 0.185 | — | — | — | — | — | 0.293 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.809 | — | 0.094 | — | — | — | — | — | 0.588 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.263 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.359 | — | 10.011 | — | 9.652 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.007 | — | — | — | — | — | 0.001 | — |
| 40 | — | — | — | — | — | 0.334 | — | 0.460 | — | 1.672 | — | 11.654 | — | 9.752 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.039 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.134 | 0.134 | 0.140 | 0.140 | — | — | — | — | — | — |
| | 13.132 | c13.250 | 648.914 | 648.914 | 760.741 | 760.798d | 1.315 | 1.314 | 6.184 | 6.184 | 42.216 | 42.215 | 36.6502 | 36.6527 |
| | 8.7 ° | HP. | 16.2 ° | HP. | 16.2 ° | Schv. | 5—7 ° | Ksch. 1878. | 12.5 ° | e | 12.5 ° | Hf. Hg. | 10.7 ° | HP. Hg. |

| Ort | | Driburg, Westphalen. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Hersterq uelle. | | Kaiser Wilhelms Badeq. | | Kaiser Wilhelms Stahlq. | | Satzer Schwefelq. | |
| Analytiker | | Fresenius 1865. | | Carius 1875. | | Carius 1875. | | Ficker. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.0035 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.008 | 0.519 | 0.519 |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.186 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.017 | 0.017 | — | — | 0.018 | 0.018 | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.505 | — | 0.068 | — | 0.711 | — | 2.266 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.015 | 0.015 | — | — | 0.016 | 0.016 | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.270 | — | 0.064 | — | 0.442 | — | 1.487 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.023 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | 0.0006 | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.0034 | — | — | — | 0.185 | — | 0.532 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.218 | — | 0.592 | 0.592 | 0.531 | 0.531 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.197 | 2.601 | — | 2.210 | 4.325 | 4.618 | 3.722 | 6.473 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 9.238 | 9.238 | 5.156 | 5.156 | 5.805 | 5.805 | 5.692 | 5.692 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 9.161 | — | 6.008 | — | 9.713 | — | 5.413 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.027 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | 0.0007 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.223 | — | 0.278 | — | 0.414 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.025 | — | 0.017 | — | 0.046 | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 4.578 | — | 2.133 | — | 5.307 | — | 1.634 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 15.919 | — | 11.055 | — | 13.288 | — | 5.861 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.235 | — | 0.293 | — | 0.436 | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.026 | — | 0.018 | — | 0.049 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | 0.004 | 0.004 | 3.060 | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.0084 | 0.0084 | — | — | 0.013 | 0.013 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.185 | — | 0.186 | — | 0.241 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.371 | — | 0.373 | — | 0.484 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 9.321 | — | 5.733 | — | 8.946 | — | 3.758 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.0013 | — | — | — | 0.071 | — | 0.204 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 9.872 | — | 6.928 | — | 8.387 | — | 3.583 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | 0.002 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.530 | 0.530 |
| | | | | — | a 2.952 | | | | |
| | | 37.7574 | 37.7564 | 26.436 | 26.436 | 35.2205 | 35.222 | 24.207 | 24.208 |
| | | 10.4 ° | Fresen. Hf. | | Ksch.81 Brsch. | 9.4 ° | Ksch.81 Brsch. | 15 ° | Hf. Hg. |

a. Salpetersaurer Kalk.

b. Nach Mittheilung der Brunnenadministration. Soll nicht mehr gebraucht werden. Bei Helfft (neue Quelle) sind die schwefelsauren Salze als krystallisirte zu verstehen. Valentiner ganz abweichend.

. Nach Pharmazeutische Zeitung für Russland. 1867

d. Ab Kohlensäure 0.020.

| | Driburg, Westphalen. | | | | Druskeniki, Polen. | | | | | | Dubogradsk, Russland, Poltawa. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Städtische Quelle.** | | **Wiesenq.** | | **Konstantin-Bassin.** | | **Quelle Nr. 2.** | | **Rotnitschanka-Q.** | | **Bitterwasser I.** | | **Bitterwasser II.** | |
| | Veltmann 1871. | | Veltmann 1865. | | Björklund und Casselmann 1867. | | | | | | Giese. | | Giese. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.060 | 0.060 | 0.032 | 0.032 | 0.064 | 0.064 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 2.169 | — | 47.707 | 42.506 | 46.035 | 41.143 | 17.154 | 14.500 | 3.82 | — | 4.91 | — |
| | — | — | 0.040 | 0.040 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 9.992 | 8.756 | 7.848 | 5.446 | 2.238 | 1.119 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.927 | 25.611 | 31.707 | 14.395 | 21.629 | 14.769 | 18.030 | — | 3.63 | — | 4.66 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.104 | — | 0.227 | — | 0.172 | — | 0.453 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 7.60 | 7.600 | 1.117 | 3.377 | — | — | — | — | — | — | 7.00 | 11.08 | 7.35 | 11.79 |
| | 5.34 | 5.340 | 6.136 | 6.136 | — | 1.560 | — | 3.037 | — | 1.414 | 29.09 | 29.09 | 25.24 | 25.24 |
| 20 | 11.74 | — | 9.238 | — | 1.874 | — | 3.523 | — | 1.736 | — | 3.91 | — | 4.25 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.494 | — | 0.618 | — | 0.118 | — | 0.091 | — | 0.148 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.156 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 6.646 | — | 3.753 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 6.016 | — | 5.669 | — | 2.677 | — | 0.58 | — | 1.60 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 11.74 | — | 8.031 | — | 5.930 | — | 5.664 | — | 2.395 | — | 6.26 | — | 6.91 | — |
| | 0.52 | — | 0.651 | — | 0.124 | — | 0.096 | — | 0.156 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | 0.165 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.163 | — | 0.270 | — | 0.250 | — | 0.299 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.327 | — | 0 542 | — | 0.502 | — | 0.600 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 9.400 | — | 5.954 | — | — | — | — | — | — | — | 2.21 | — | 2.09 |
| | — | — | 0.040 | — | 0.087 | — | 0.066 | — | 0.173 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 7.460 | — | 5.358 | — | 0.164 | — | 0.188 | — | — | — | 3.48 | — | 3.28 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.30 | 1.30 | 0.32 | 0.32 |
| | 36.94 | 36.940 | 27.750 | 27.750 | 91.655 | 91.656 | 77.909 | 77.909 | 38.984 | d39.005 | 51.38 | 51.37 | 48.98 | 48.98 |
| | | Val. 578. | 11.25 ° | b | | c | | c | | c | | HP. S. | | HP. S. |

| Ort | | Dubogradsk, Russland, Poltawa. | | | | Dürkheim, Bayern, Pfalz. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Glaubersalzwasser II. | | Glaubersalzwasser I. | | Altbrunnen. | | Bleichbrunnen. | |
| Analytiker | | Giese. | | Giese. | | Herberger. | | Herberger. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.021 | 0.021 | 0.020 | 0.020 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | 0.223 | 0.223 | 0.197 | 0.197 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | 0.797 | 0.797 | 0.780 | 0.780 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 3.13 | — | 3.970 | — | 84.949 | 83.156 | 92.458 | 89.769 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | 4.248 | 4.248 | 2.424 | 2.424 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.97 | — | 3.766 | 14.465 | 16.116 | 19.397 | 21.893 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.042 | — | 0.044 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 13.03 | 14.88 | 14.197 | 15.827 | — | 0.077 | — | 0.132 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 11.12 | 11.12 | 14.017 | 14.017 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 1.77 | — | 1.561 | — | 0.220 | — | 0.327 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.155 | — | 0.215 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.007 | — | 0.009 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 2.05 | — | 3.372 | — | 1.932 | — | 3.045 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.98 | — | 7.188 | — | 1.913 | — | 2.894 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.163 | — | 0.226 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.007 | — | 0.009 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | 0.007 | 0.007 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | 0.118 | — | 0.109 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.237 | — | 0.219 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.55 | — | 1.537 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.016 | — | 0.017 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.46 | — | 2.414 | — | 0.127 | — | 0.112 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.65 | 0.65 | 0.976 | 0.976 | 0.005 | 0.005 | 0.006 | 0.006 |
| | | 35.68 | 35.68 | 41.909 | 41.909 | 107.153 | 107.151 | 118.871 | 118.872 |
| | | | HP. | | HP. | 13.7 ° | L. | 13.18 ° | Hg.HP. |

a. Manganchlorür.
b. Ab Kohlensäure 0.072.
c. Ab Kohlensäure 0.026.
d. Chlorcaesium.
e. Chlorrubidium.
f. Bei Lersch 11.719 weniger, entsprechend 9.000 im Pfunde.

| | Dürkheim, Bayern, Pfalz. | | | | | | | | | | | | Dürrenberg, Preussen, Prov. Sachsen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Eisensäuerling.** | | **Engelbrunnen.** | | **Fitzscher Brunnen.** | | **Soolquelle.** | | **Virgiliusbrunnen.** | | **Wiesenbrunnen.** | | | |
| | Schwarze. | | Herberger. | | Herberger. | | Bunsen 1861. | | Herberger. | | Herberger. | | Heine. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 0.023 | 0.023 | 0.011 | 0.011 | — | — | 0.024 | 0.024 | 0.010 | 0.010 | — | — |
| | — | — | 0.224 | 0.224 | 0.123 | 0.123 | 0.192 | 0.192 | 0.251 | 0.251 | 0.078 | 0.078 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.809 | 0.809 | 0.490 | 0.490 | 1.105 | 1.105 | 0.883 | 0.883 | 0.389 | 0.389 | — | 7.10 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.965 | — | 86.251 | 83.908 | 64.080 | 61.429 | 126.990 | 124.428 | 102.750 | 100.526 | f 51.430 | f 49.927 | 753.90 | 713.02 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.391 | 0.391 | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 4.832 | 4.832 | 3.716 | 3.716 | 4.093 | 4.093 | 4.986 | 4.986 | 0.818 | 0.818 | 12.50 | — |
| | — | 1.805 | 13.661 | 15.620 | 23.631 | 26.113 | 30.187 | 32.494 | 17.997 | 20.038 | 8.943 | 10.346 | — | 47.81 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.081 | 0.249 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.047 | — | 0.209 | — | 0.026 | — | 0.005 | — | 0.055 | — | 0.019 | — | 0.23 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.032 | 0.032 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 8.30 | — |
| | 1.562 | 0.799 | — | — | — | 0.182 | — | 0.076 | — | 0.072 | — | 0.135 | — | 47.26 |
| | 0.176 | 0.440 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 5.68 | 21.48 |
| 20 | — | — | 0.259 | — | 0.317 | — | — | — | 0.220 | — | 0.210 | — | 56.86 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.195 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.455 | — | 0.286 | — | 0.160 | — | 0.080 | — | 0.160 | — | 0.086 | — | 0.19 |
| | — | 0.028 | — | 0.003 | — | — | — | — | — | 0.007 | — | 0.004 | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.635 | — | 2.778 | — | 3.210 | — | 3.202 | — | 2.515 | — | 1.719 | — | 2.02 |
| | 0.284 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.626 | — | 2.271 | — | 2.888 | — | 2.999 | — | 2.415 | — | 1.598 | — | 1.83 | — |
| | 0.479 | — | 0.299 | — | 0.168 | — | 0.084 | — | 0.168 | — | 0.091 | — | 0.20 | — |
| 30 | 0.029 | — | 0.010 | — | — | — | — | — | 0.007 | — | 0.004 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.060 | 0.060 | 0.008 | 0.008 | 0.006 | 0.006 | — | — | 0.012 | 0.012 | 0.005 | 0.005 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.284 | — | 0.094 | — | — | — | 0.004 | — | 0.107 | — | 0.026 | — | 0.20 | — |
| | — | 0.570 | — | 0.189 | — | — | — | 0.008 | — | 0.215 | — | 0.052 | — | 0.40 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.498 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.018 | — | 0.080 | — | 0.010 | — | 0.002 | — | 0.021 | — | 0.007 | — | 0.09 | — |
| 40 | — | 1.146 | — | — | — | — | — | — | — | 0.098 | — | 0.022 | — | 0.06 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.445 | 0.445 | 0.029 | 0.029 | 0.009 | 0.009 | — | — | 0.004 | 0.004 | 0.005 | 0.005 | — | — |
| | | | | a 0.005 | | | d 0.0017 | d 0.0017 | | | | | | |
| | | | | | | | e 0.0021 | e 0.0021 | | | | | | |
| | 8.960 | 8.960 | 108.850 | b 108.923 | 95.449 | c 95.475 | 166.3268 | 166.3268 | 129.845 | 129.846 | 63.614 | 63.615 | 839.56 | 839.57 |
| | | L. | | L. | | L. Hg. HP. | | Hg. HP. | 18.7 ° | L. Hg. HP. | | L. Hg. HP. | | L. |

| Ort | | Dürrheim, Baden. | | Dumblane, Schottland. | | Eaux-Bonnes, Frankreich, Basses-Pyrénées. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | Source d'Ortech. | | Source vieille. | |
| Analytiker | | Kölreuter. | | Thomson. | | Willm 1879. | | Willm 1879. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | 0.031 | 0.031 | 0.040 | 0.040 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.03 | 0.03 | — | — | — | 0.222 | — | 0.216 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | 0.016 | 0.016 | 0.057 | 0.057 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2569.01 | 2555.06 | 43.024 | 37.429 | 2.931 | 1.322 | 2.772 | 1.256 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.007 | 0.007 | 0.005 | 0.005 |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 5.60 | 5.60 | 0.322 | 0.322 | 0.020 | 0.020 | 0.012 | 0.012 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 9.18 | 22.41 | 23.373 | 28.681 | — | 1.359 | — | 1.276 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.259 | — | 0.252 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 13.25 | — | 6.795 | 0.210 | 0.620 | 0.274 | 0.676 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 14.32 | — | 6.508 | — | 1.568 | — | 1.401 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 1.82 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.811 | — | 0.713 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 3.89 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.00 | — | — | — | 0.104 | — | 0.173 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.92 | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | 0.670 | — | 0.625 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 1.344 | — | 1.254 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.063 | — | 0.106 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.220 | 0.220 | 0.210 | 0.210 |
| | | | | | | a 0.158 | a 0.158 | a 0.157 | a 0.157 |
| | | | | | | | | b 0.080 | b 0.080 |
| | | 2602.06 | 2602.06 | 73.227 | 73.227 | 6.194 | 6.193 | 6.058 | 6.058 |
| | | | S. | | HP. | 22 ° | Jo. | 32 ° | Jo. |

a. Natriumsulfhydrat $NaS.HS$.
b. Unterschwefligsaures Natron.
c. Kieselsaure Magnesia.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.

| | Eaux-Chaudes, Frankreich, Basses-Pyrénées. | | | | | | Ebeaupin, Frankreich, Loire-inférieure. | | Ebriach, Kärnthen. | | Echzell, Hessen. | | Edemissen, Braunschweig. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Source Baudot.** | | **S. du Clot.** | | **S. de l'Esquirette.** | | | | | | **Sauerbrunnen.** | | | |
| | Filhol 1852. | | Mialhe et Lefort 1866. | | Mialhe et Lefort 1866. | | Ducommun. | | Damiani. | | Hoffmann. | | Du Ménil. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.087 | 0.087 | 0.088 | 0.088 | 0.090 | 0.090 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.126 | — | 0.112 | — | — | — | — | 0.160 | 1.927 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.150 | 0.216 | 0.898 | 0.206 | 0.890 | 0.218 | 0.055 | — | 5.781 | — | 17.786 | 6.101 | 0.322 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | 0.414 | 0.074 | — | — | 5.606 | 6.288 | — | — |
| | — | 0.887 | — | 0.563 | — | 0.555 | — | 0.089 | — | — | — | 8.971 | — | 0.142 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.289 | — | ? 4.406 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.107 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.779 | — | ? 2.555 | — | — | — | 0.073 |
| | — | — | 0.147 | — | 0.131 | — | — | — | — | — | 2.064 | — | — | — |
| | 0.889 | 1.495 | 0.861 | 0.432 | 0.861 | 0.416 | — | — | 2.890 | — | — | — | 0.059 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.060 | — | 0.050 |
| 20 | 0.581 | — | 0.439 | — | 0.445 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | ? 2.910 | — | 0.460 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 0.567 | — | 0.573 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.495 | — | — | — | — | — | 0.072 | 22.922 | 33.388 | — | 13.598 | 7.580 | 8.005 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.350 | 0.577 | — | — | 2.054 | — | 0.570 | 0.517 |
| | 0.536 | — | 0.266 | — | 0.248 | — | 0.115 | — | 24.356 | — | 11.646 | — | 1.766 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 2.225 | — | ?10.363 | — | 0.484 | — | 0.208 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.573 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.026 | — | 0.550 | — | 0.546 | — | 0.111 | — | — | — | — | — | 0.022 | — |
| | — | 0.052 | — | 1.103 | — | 1.095 | — | — | — | — | — | 1.150 | — | 0.044 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 9.472 | — | — | — | 0.615 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.111 | — | ? 1.732 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.038 | — | 0.163 | — | 0.152 | — | 1.096 | — | 14.444 | — | 0.818 | — | 0.980 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.222 | — | 0.730 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.055 | 0.055 | — | — | — | — | 0.099 | 0.099 |
| | | | | | | | — | c 0.183 | — | d 0.138 | | | | |
| | 3.269 | 3.270 | 3.249 | 3.248 | 3.211 | 3.211 | 3.436 | 3.436 | 68.044 | 68.043 | 40.373 | 40.373 | 10.626 | e 10.632 |
| | 25.5 ° | L. Hg. HP. | 36.25 ° | Jo. | 31.5 ° | Jo. | | S. | | Hg. HP. S. | 11.25 ° | JH. | | S. |

| Ort | | Edificio del Vetriolo, Toscana, Val di Cornia. | | Egestorffshall, Hannover. | | Ehrenbreitstein, Rheinprovinz. | | Eilsen, Lippe-Schaumburg. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Seewasser. | | Soolq. | | | | Augenbrunnen. | |
| Analytiker | | Giulj. | | Lenssen 1862. | | Dobereiner. | | Du Ménil. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | 0.21 | 0.21 | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | 0.798 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.830 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 36.28 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 17.40 | 13.52 | 2532.30 | 2525.93 | — | — | 2.436 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 2.08 | — | 38.02 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 2.88 | 8.98 | — | 23.46 | — | — | — | 2.312 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 42.39 | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 4.72 | — | 7.64 | — | — | 3.045 | 2.652 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 2.63 | 13.40 | 61.47 | — | — | 9.543 | 9.543 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 7.49 | — | 28.76 | — | — | — | 18.476 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | 69.41 | 69.41 | — | 0.11 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 11.090 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 0.11 | 3.470 | 1.693 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 2.955 | 2.955 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 3.362 | — | 4.831 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.12 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | 0.730 | — | 0.008 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 1.465 | — | 0.016 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 1.308 | — | 8.319 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 3.096 | — | 2.952 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.422 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | a 27.76 | a 27.76 | | | | | | |
| | | 127.02 | 127.02 | 2655.20 | 2655.21 | 10.517 | 10.517 | 39.137 | 39.136 |
| | | | S. | | Hg.A.P. 1863 | | HP. | 11-12.5° | S. |

a. Schwefelsaure Thonerde.

| | Eilsen, Lippe-Schaumburg. | | | | | | Eimbeck, Hannover. | | Einöd, Kärnthen. | | Eisenkappel, Kärnthen. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Georgen-brunnen. | | Julianen-brunnen. | | Wiesen-brunnen. | | | | | | Carinthia-Quelle I. | | Carinthia-Quelle II. | |
| | Schoof 1862. | | Schoof 1862. | | Schoof 1862. | | Du Mênil. | | Crantz. | | Mitteregger 1880. | | Mitteregger 1880. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.881 | — | 0.752 | — | 0.677 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | 1.865 | — | 1.593 | — | 1.433 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.699 | — | 0.623 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.068 | — | 0.999 | — | 0.718 | — | 1.735 | — | — | — | 13.029 | 5.722 | 10.165 | 3.863 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.170 | 0.170 | 0.195 | 0.195 |
| 10 | 0.341 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.411 | — | 0.948 | — | 0.682 | — | 1.646 | — | — | — | 5.858 | — | 5.376 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.443 | — | 0.112 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.817 | — | 0.728 | — |
| | — | — | 0.207 | — | 0.510 | — | 0.195 | — | 4.500 | 4.500 | 7.215 | 2.390 | 6.073 | 1.923 |
| | 4.547 | 4.978 | 6.355 | 6.355 | 1.358 | 1.358 | 0.165 | 0.109 | — | — | — | 4.560 | — | 3.867 |
| 20 | 10.162 | — | 17.306 | — | 4.668 | — | 0.130 | — | 5.194 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.394 | — | 0.611 | — | 1.538 | — | 0.426 | — | 0.056 | — | 0.104 | — | 0.181 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 5.484 | — | 9.975 | — | 2.224 | — | — | — | 3.026 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 2.433 | — | — | 43.574 | 57.050 | 33.362 | 44.983 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.059 | — | — | 4.864 | — | 4.125 | — |
| | 4.452 | — | 1.876 | — | 2.808 | — | 2.812 | — | 1.246 | — | 7.605 | — | 6.980 | — |
| | 0.415 | — | 0.643 | — | 1.619 | — | 0.448 | — | 0.059 | — | 0.110 | — | 0.190 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.509 | 0.509 | 0.347 | 0.347 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.844 | — | 0.925 | — | 0.898 | — | — | — | — | — | 0.409 | — | 0.348 | — |
| | — | 1.128 | — | 1.236 | — | 1.201 | — | — | — | — | — | 0.820 | — | 0.698 |
| | — | 0.538 | — | 0.590 | — | 0.571 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.497 | — | 5.856 | — | 1.284 | — | 0.316 | — | 2.624 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.170 | — | 0.043 | — |
| 40 | — | 2.948 | — | 1.500 | — | 2.606 | — | 0.496 | — | 0.794 | — | 0.146 | — | 0.388 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.466 | — | 0.398 | — | 0.358 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 1.237 | 1.237 | — | — | — | — | — | — |
| | 22.710 | 22.709 | 29.063 | 29.062 | 13.256 | 13.255 | 6.722 | 6.722 | 10.999 | 11.000 | 78.472 | 78.471 | 62.556 | 62.556 |
| | 11-12.5° | HP. Hf. | 11-12.5° | HP. Hf. | 11-12.5° | HP. Hf. | | HP. S. | | HP. S. | | Ksch. 1881. | | Ksch. 1881. |

| Ort | | Elgersburg, Thüringen. | | Elmen, Preussen, Provinz Sachsen. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Kurhausq. | | Badeq. | | Soole Nr. 3. | | Soole Nr. 4. | |
| Analytiker | | Hadelich 1874. | | Steinberg. | | Heine. | | Heine. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | 6.58 | 6.58 | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 2.97 | — | 12.67 | — | 9.33 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.0198 | — | 489.79 | 480.79 | 1040.40 | 1010.98 | 444.40 | 423.53 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 6.90 | — | 7.30 | — | 2.90 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.0188 | — | 14.45 | — | 27.01 | — | 16.25 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 3.47 | — | 14.80 | — | 10.90 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 7.28 | — | 29.86 | — | 19.85 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 12.33 | 21.08 | 13.60 | 22.78 | 7.20 | 10.87 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.0566 | — | 14.74 | — | 27.80 | — | 14.90 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.0006 | — | 0.62 | — | 0.39 | — | 0.27 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.0330 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 3.65 | — | 5.75 | — | 5.33 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 3.15 | — | 5.62 | — | 5.33 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.0006 | — | 0.65 | — | 0.41 | — | 0.28 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.0633 | a0.0378 | 0.08 | — | 0.20 | — | 0.20 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.0210 | — | 0.16 | — | 0.40 | — | 0.40 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.0288 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.0003 | — | 0.12 | — | 0.28 | — | 0.28 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.10 | 0.10 | — | — |
| | | 0.1403 | 0.1403 | 537.69 | 537.70 | 1110.23 | 1110.22 | 486.11 | 486.11 |
| | | 7.4° | b | 11° | Hf. HP. | | L. | | L. |

a. Lösliche Kieselsäure.
b. Nach Marc, Elgersburg, Wiesbaden 1876.
c. Nach Hahn, Bad Elster, Berlin 1881.

| | Elmen. | | Elorrio, Spanien, Viscaja. | | | | Elöpatak, Siebenbürgen. | | | | Elster, Sachsen. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Trinkq.** | | **Baños nuevos (Belerin).** | | **Baños viejos (Isasi).** | | **Neubr-Uj-kut.** | | **Stammbrunnen = Oes-kut.** | | **Albertsq.** | | **Johannisq.** | |
| | Steinmann. | | Arenaza und Toca 1826. | | Toca 1819. | | Schnell. | | Schnell. | | Fleck 1871. | | Fleck 1871. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.11 | 2.11 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0011 | — | 0.0125 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.0025 | — | 0.029 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.66 | — | — | — | — | 0.210 | 0.210 | 0.330 | 0.330 | — | 0.297 | — | 0.084 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 264.40 | 254.61 | 0.343 | — | 3.465 | 0.910 | 0.670 | — | 0.820 | — | 10.844 | 9.380 | 3.846 | 3.081 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 2.96 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 11.51 | — | 0.325 | — | 2.424 | — | 0.047 | — | 0.342 | — | 1.168 | — | 0.663 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.472 | — | 0.349 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.477 | — | 1.009 | — | — | — | — |
| | 1.95 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.347 | — | 0.098 | — |
| | — | 11.12 | 6.097 | 5.943 | 10.897 | 13.946 | — | — | — | — | 31.356 | 29.420 | 5.989 | 5.060 |
| | 6.76 | 10.54 | 3.100 | 3.100 | 5.940 | 5.940 | — | — | — | — | — | 1.438 | — | 0.426 |
| 20 | 13.67 | — | 1.200 | — | 2.970 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.26 | — | 1.507 | — | — | — | — | — | — | — | 0.553 | — | 0.539 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 0.029 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.65 | — | 0.463 | — | — | 12.255 | 12.287 | 17.594 | 17.483 | 8.654 | 11.788 | 2.322 | 3.868 |
| | — | — | — | — | — | — | 8.853 | 8.853 | 11.886 | 11.886 | 1.534 | — | 0.454 | — |
| | 0.47 | — | 6 846 | — | — | — | 19.914 | — | 17.166 | — | 1.517 | — | 0.859 | — |
| | 0.27 | — | 1.586 | — | — | — | 4.221 | — | 2.883 | — | 0.582 | — | 0 567 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.578 | 0.578 | 0.429 | 0.429 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.05 | — | 0.054 | — | — | — | 0.340 | — | 0.480 | — | 0.324 | — | 0.170 | — |
| | — | 0.10 | — | 0.108 | — | — | — | 0.682 | — | 0.963 | — | 0.650 | — | 0.341 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 2.993 | — | — | — | 7.721 | — | 6.503 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.181 | — | 0.134 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.07 | — | 4.784 | — | — | — | 14.474 | — | 12.142 | — | 0.463 | — | 0.242 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.422 | — | 0.288 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.001 | — | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 292.64 | 292.63 | 19.2271 | 19.2265 | 23.2845 | 23.285 | 47.222 | 47.223 | 51.722 | 51.724 | 55.158 | 55.157 | 14.305 | 14.304 |
| | | Hf. HP. | 15 ° | Rb. 144 | 12.5 ° | Rb. 144 | 10.4 ° | HP. Hg. L. | 11 ° | HP. Hg. L. | 10 ° | c | 8.5 ° | c |

| Ort | | Elster, Sachsen. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Königsq. | | Marienq. | | Moritzq. | | Salzq. | |
| Analytiker | | Fleck 1871. | | Fleck 1871. | | Fleck 1871. | | Flechsig 1873. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.381 | — | 0.149 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl_4$ | 13.972 | 11.600 | 18.841 | 17.051 | 6.974 | 5.740 | 8.014 | 6.538 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.779 | 0.779 | — | — | — | — | 0.190 | 0.190 |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.966 | — | 1.586 | — | 1.170 | — | 1.400 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.445 | — | 0.174 | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 20.503 | 18.562 | 29.333 | 26.106 | 9.547 | 7.572 | 52.620 | 50.114 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 1.119 | — | 2.263 | — | 1.025 | — | 1.581 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.798 | — | 0.597 | — | 0.815 | — | 0.596 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.251 | — | 0.143 | — | — | — | 0.082 |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 8.731 | 12.294 | 7.269 | 11.902 | 2.613 | 5.749 | 17.185 | 19.723 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.194 | — | 2.414 | — | 1.093 | — | 1.686 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.552 | — | 2.059 | — | 1.520 | — | 1.819 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.840 | — | 0.629 | — | 0.858 | — | 0.627 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.264 | — | 0.151 | — | — | — | 0.086 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.629 | — | 0.440 | — | 0.219 | — | 0.823 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.262 | — | 0.883 | — | 0.440 | — | 1.651 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.898 | — | 0.632 | — | 0.312 | — | 1.176 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 49.909 | 49.910 | 61.310 | 61.312 | 22.824 | 22.823 | 83.050 | 83.051 |
| | | 10 ° | a | 10 ° | a | 10 ° | a | 8.5 ° | a |

a. Nach Hahn, Bad Elster, Berlin 1881.
b. Salpetersaurer Kalk.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Nach Döring, König Wilhelms Felsenquellen, Berlin 1874.

| | Empfing, Bayern. | | Ems, Preussen, Nassau. | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Augustaq. | | Eisen-Felsenq. | | Fürsten-brunnen. | | Kaiserbrunnen. | | Kesselbrunnen. | | König Wilhelms Felsenq. Nr. I. | |
| | Vogel. | | Fresenius 1865. | | Fresenius. | | Fresenius 1871. | | Fresenius 1878. | | Fresenius 1872. | | Mohr 1861. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 0.00003 | 0.00003 | — | — | 0.0002 | 0.0002 | 0.00016 | 0.00016 | 0.0003 | 0.0003 | — | — |
| | — | — | 0.00058 | 0.00058 | — | — | 0.0035 | 0.0035 | 0.0048 | 0.0048 | 0.0045 | 0.0045 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.095 | — | — | 0.560 | — | — | — | 0.415 | — | 0.382 | — | 0.374 | — | 0.258 |
| | — | — | 0.056 | 0.056 | — | — | 0.018 | 0.018 | 0.062 | 0.062 | 0.053 | 0.053 | — | — |
| | 0.185 | — | 9.511 | 5.084 | 0.937 | — | 10.047 | 6.057 | 9.666 | 5.635 | 10.200 | 6.439 | 9.782 | 6.058 |
| | — | — | 0.0038 | 0.0038 | — | — | 0.032 | 0.032 | 0.050 | 0.050 | 0.041 | 0.041 | — | — |
| 10 | — | — | — | 1.764 | — | — | — | 1.525 | — | 1.523 | — | 1.353 | — | 1.068 |
| | — | 0.247 | — | 1.716 | — | 0.888 | — | 1.671 | — | 1.744 | — | 1.691 | — | 1.686 |
| | — | — | — | 0.0072 | — | — | — | 0.021 | — | 0.019 | — | 0.014 | — | — |
| | — | — | — | 0.0035 | — | — | — | 0.009 | — | 0.0059 | — | 0.010 | — | — |
| | — | — | — | 0.001 | — | — | — | 0.0013 | — | 0.0007 | — | 0.002 | — | 0.326 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.654 | — | — | — | 0.485 | — | 0.446 | — | 0.437 | — | 0.301 | — |
| | — | — | 0.049 | 0.562 | 0.414 | — | 0.146 | 0.550 | 0.193 | 0.560 | 0.136 | 0.480 | 0.473 | 0.657 |
| | — | — | — | — | — | 0.061 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0084 | — | — | — | 0.024 | — | 0.022 | — | 0.017 | — | — | — |
| | — | — | 0.0039 | — | — | — | 0.010 | — | 0.0066 | — | 0.011 | — | — | — |
| | — | — | — | 0.027 | — | 0.366 | — | 0.018 | — | 0.017 | — | 0.031 | — | 0.067 |
| | — | — | — | 0.0047 | — | — | — | 0.0017 | — | 0.0037 | — | 0.003 | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.184 | 0.515 | 19.9945 | 23.9811 | 0.349 | 1.581 | 20.472 | 23.948 | 20.119 | 23.682 | 20.062 | 23.345 | 19.030 | 22.175 |
| | 0.396 | 0.396 | 2.379 | — | 1.033 | 0.971 | 2.056 | — | 2.052 | — | 1.825 | — | 1.441 | — |
| | 2.625 | — | 2.227 | — | 1.845 | — | 2.170 | — | 2.267 | — | 2.196 | — | 2.189 | — |
| | — | — | 0.028 | — | 0.385 | — | 0.019 | — | 0.018 | — | 0.033 | — | 0.070 | — |
| 30 | — | — | 0.005 | — | — | — | 0.0018 | — | 0.0039 | — | 0.0033 | — | — | — |
| | 0.110 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0033 | 0.0033 | — | — | 0.0165 | 0.0165 | 0.0045 | 0.0045 | 0.0076 | 0.0076 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.473 | — | 0 167 | — | 0.499 | — | 0.502 | — | 0.485 | — | 0.590 | — |
| | — | — | — | 0.949 | — | 0.335 | — | 1.001 | — | 1.007 | — | 0.973 | — | 1.184 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.861 | — | — | — | 0.269 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0004 | — | — | — | 0.0005 | — | 0.0003 | — | 0.0008 | — | 0.125 | — |
| 40 | — | 1.354 | — | 0.676 | — | 0.658 | — | 0.710 | — | 0.715 | — | 0.690 | — | 0.520 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | b0.105 | | | | | | | | | | | | |
| | | c0.117 | | | | | | | | | | | | |
| | 3.595 | 3.595 | 35.39691 | 35.39921 | 5.130 | 5.129 | 36.0005 | 35.9982 | 35.41726 | 35.41576 | 35.5125 | 35.5114 | 34.001 | 33.999 |
| | | S. HP. | 39.2 ° | Val. Hg. | 21.25 ° | Hg. Brsch. | 39.42 ° | Hg. Val. | 28.55 ° | Fresen. 1878. | 46.64 ° | Val. Hg HP. | 40.5 ° | d |

| Ort | | Ems, Preussen, Nassau. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Kränchen. | | Kränchen des steinernen Hauses.a | | Neue Badeq. | | Römerq. | |
| Analytiker | | Fresenius 1872. | | Jung. | | Fresenius 1872. | | Fresenius 1870. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.0002 | 0.0002 | — | — | 0.00004 | 0.00004 | 0.0005 | 0.0005 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.0034 | 0.0034 | — | — | 0.0048 | 0.0048 | 0.0032 | 0.0032 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.315 | — | 0.022 | — | 0.378 | — | 0.406 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.018 | 0.018 | — | — | 0.062 | 0.062 | 0.062 | 0.062 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 9.772 | 5.858 | 3.922 | 0.163 | 9.149 | 5.126 | 10.697 | 6.683 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.029 | 0.029 | — | — | 0.039 | 0.039 | 0.020 | 0.020 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 1.536 | — | 0.697 | — | 1.560 | — | 1.531 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.664 | — | 2.340 | — | 1.697 | — | 1.703 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.019 | — | — | — | 0.012 | — | 0.0086 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | 0.009 | — | — | — | 0.009 | — | 0.007 |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.0013 | — | 0.318 | — | 0.002 | — | 0.0013 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.368 | — | 0.026 | — | 0.442 | — | 0.474 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.313 | 0.617 | 0.274 | 0.256 | 0.399 | 0.738 | 0.208 | 0.568 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.022 | — | — | — | 0.014 | — | 0.010 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | 0.010 | — | — | — | 0.010 | — | 0.008 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.019 | — | 0.034 | — | 0.038 | — | 0.040 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.0016 | — | 0.009 | — | 0.0031 | — | 0.0029 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 19.886 | 23.377 | 9.264 | 13.055 | 20.700 | 24.349 | 21.888 | 25.451 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.070 | — | 0.939 | — | 2.104 | — | 2.065 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.162 | — | 3.037 | — | 2.204 | — | 2.212 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.020 | — | 0.036 | — | 0.040 | — | 0.042 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.0017 | — | 0.010 | — | 0.0033 | — | 0.003 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.0165 | 0.0165 | — | — | 0.0063 | 0.0063 | 0.0046 | 0.0046 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.497 | — | 0.431 | — | 0.474 | — | 0.496 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.997 | — | 0.865 | — | 0.951 | — | 0.995 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.0005 | — | 0.122 | — | 0.0008 | — | 0.0005 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.708 | — | 0.302 | — | 0.676 | — | 0.707 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 35.1893 | 35.1890 | 18.061 | 18.061 | 35.65224 | 35.65124 | 38.1938 | 38.1941 |
| | | 35.86 ° | Hg.Val. | 27.8bis 31.2 ° | L. H. | 50.04 ° | Hg.Val. | 44.5 ° | Val. |

a. Vielleicht nicht mehr oder unter anderem Namen in Gebrauch.
b. Schwefelsaure Thonerde.

| | Ems, Preussen, Nassau. | | | | | | Encausse, Haute-Garonne. | | | | Enghien-les-Bains, Frankreich, Seine-et-Oise. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Victoriaq.** | | **Wappenq.** | | **Warme Badeq.** a | | **Source grande.** | | **Source petite.** | | **Bouland.** | | **Cotte od. Roi.** | |
| | Fresenius 1869. | | Fresenius 1876. | | Jung. | | Filhol 1851. | | Filhol 1851. | | Puysaye et Leconte 1855. | | Puysaye et Leconte 1855. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.00003 | 0.00003 | 0.00004 | 0.00004 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0029 | 0.0029 | 0.0063 | 0.0063 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.247 | — | 0.255 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.522 | — | 0.540 |
| | — | 0.386 | — | 0.398 | — | 0.043 | — | — | — | — | — | 0.090 | — | — |
| | 0.047 | 0.047 | 0.012 | 0.012 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 9.553 | 5.727 | 9.625 | 5.577 | 9.267 | 5.750 | 3.202 | — | 3.225 | — | 0.610 | — | 0.392 | — |
| | 0.010 | 0.010 | 0.068 | 0.068 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 1.455 | — | 1.525 | — | 0.984 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.630 | — | 1.742 | — | 1.625 | — | 3.037 | — | 3.059 | — | 0.070 | — | 0.372 |
| | — | 0.012 | — | 0.025 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0043 | — | 0.0039 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0014 | — | — | — | 0.425 | — | — | — | — | — | 0.354 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.451 | — | 0.465 | — | 0.050 | — | — | — | — | — | 0.105 | — | 0.089 | 0.089 |
| | 0.169 | .531 | 0.293 | 0.687 | 0.423 | 0.415 | 0.204 | 3.862 | 0.189 | 3.831 | 0.319 | 0.173 | 0.503 | 0.315 |
| | — | — | — | — | — | — | 5.640 | 5.640 | 4.825 | 4.825 | 1.054 | 1.054 | 1.145 | 1.145 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 21.140 | — | 20.886 | — | 3.181 | — | 3.384 | — |
| | 0.014 | — | 0.029 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.005 | — | 0.0043 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.017 | — | 0.0062 | — | 0.043 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0028 | — | 0.0057 | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 10.375 | — | 10.234 | — | 2.002 | — | 1.822 |
| | 20.295 | 23.646 | 19.995 | 23.595 | 17.800 | 21.002 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.963 | — | 2.056 | — | 1.328 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.117 | — | 2.262 | — | 2.110 | — | 0.655 | — | 0.629 | — | 3.711 | — | 2.933 | — |
| | 0.018 | — | 0.0066 | — | 0.045 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | 0.003 | — | 0.006 | — | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0026 | 0.0026 | 0.0036 | 0.0036 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.484 | — | 0.483 | — | 0.542 | — | 0.100 | — | 0.120 | — | 0.384 | — | 0.288 | — |
| | — | 0.971 | — | 0.970 | — | 1.087 | — | 0.201 | — | 0.241 | — | 0.770 | — | 0.578 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 7.426 | — | 7.301 | — | 2.313 | — | 1.928 |
| | 0.0005 | — | — | — | 0.163 | — | — | — | — | — | 0.136 | — | 0.117 | — |
| 40 | — | 0.691 | — | 0.691 | — | 0.354 | — | 0.400 | — | 0.384 | — | 2.268 | — | 1.792 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.131 | — | 0.135 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | | | | | | b 0.390 |
| | 35.13503 | 35.13703 | 35.31484 | 35.31574 | 31.738 | 31.737 | 30.941 | 30.941 | 29.874 | 29.875 | 9.747 | 9.747 | 9.106 | 9.106 |
| | 27.9 ° | Hg.Val. | 35 ° | Fresen. 1876. | 35 bis 38.1 ° | L. H. | 22.2 ° | HP. Jo. | 22.2 ° | Laz. | 14 ° | Jo. L. Hg. | 13 ° | Jo. L. Hg. |

| Ort | | Enghien-les-Bains, Frankreich, Seine-et-Oise. | | | | | | Enggistein, Schweiz, Bern. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Deyeux. | | Pêcherie. | | Péligot | | | |
| Analytiker | | Puysaye et Leconte 1855. | | Puysaye et Leconte 1855. | | Puysaye et Leconte 1855. | | Pagenstecher 1825. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.294 | — | 0.463 | — | 0.157 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | 0.623 | — | 0.981 | — | 0.333 | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.322 | — | 0.430 | — | 0.365 | — | 0.138 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.072 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.070 | — | 0.194 | — | 0.022 | — | 0.047 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.257 | — | 0.172 | — | 0.260 | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.056 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.036 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.064 | 0.064 | 0.212 | 0.212 | 0.091 | 0.091 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.043 | 0.907 | 0.253 | 0.428 | 0.460 | 0.026 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.962 | 1.050 | 0.873 | 1.247 | 1.026 | 1.026 | 0.046 | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 2.991 | — | — | — | 3.044 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.087 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 1.677 | — | 0.119 | — | 1.772 | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.202 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.401 | — | — | — | 0.360 | 0.409 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.192 | — | 6.152 | — | 2.441 | — | 4.046 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.193 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.151 | — | 0.510 | — | 0.179 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.303 | — | 1.023 | — | 0.359 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.953 | — | 1.532 | — | 1.932 | — | 1.550 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.099 | — | 0.066 | — | 0.100 | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.951 | — | 4.036 | — | 1.492 | — | 2.424 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.155 | — | 0.245 | — | 0.083 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.052 | 0.052 |
| | | 8.147 | 8.146 | 10.014 | 10.014 | 7.831 | 7.830 | 4.861 | a 4.863 |
| | | 10.5 ° | Jo. L. Hg. | 13 ° | Jo. L. Hg. | 12 ° | Jo. L. Hg. | 13.75 ° | MA. HP. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.003.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff 0.011.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Unterschwefligsaures Eisenoxydul?
f. Unterschwefligsaures Kali.
g. Unterschwefligsaurer Kalk.
h. Unterschwefligsaures Natron.
i. Lösliche Kieselsäure.
k. Natriumsulfhydrat $NaS.HS$.
n. Ab Wasser 0.0384.

| | Epinay, Frankreich, Seine-inférieure. | | Eppenhausen, Westphalen. | | Eptingen, Schweiz, Basel. | | Erdöbenye, Ungarn. Vitriolwasser. | | Erfurt, Thüringen. Hochheimer Quelle. | | Erlenbad, Baden. | | Les Escaldas, Frankreich, Pyrénées-orient. Grande source. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Germain. | | Stucke. | | Stähelin 1826. | | Molnár und Tognió. | | Bilz. | | Bunsen 1863. | | Anglada. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.3330 | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.216 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.829 | — | 0.0651 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.781 | — | — | — | 0.077 | 0.058 | 21.330 | 10.599 | 14.739 | 8.668 | 0.0640 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.064 | 0.064 | — | — |
| 10 | 0.371 | — | — | — | 0.108 | — | — | 0.016 | 0.099 | — | 0.038 | — | — | 0.0055 |
| | — | — | — | 0.741 | — | 0.126 | — | — | — | 10.296 | — | 5.185 | — | 0.0058 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.391 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.314 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.620 | — | — | — | 0.969 | — | 0.1474 | 0.0716 |
| | — | — | — | 0.948 | — | — | — | — | — | 10.040 | — | 4.213 | 0.0639 | 0.0299 |
| | — | — | — | — | 2.984 | 3.120 | 0.187 | 0.166 | 2.180 | 2.305 | 0.857 | 0.906 | — | — |
| 20 | — | — | 2.604 | — | 4.291 | — | 0.495 | g 0.555 | 9.857 | — | 3.369 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.567 | — | — | 2.201 | 3.322 | — | 0.111 | — | 0.041 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 0.699 | — | 2.433 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0539 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.066 | — | 2.826 | 0.5116 | — |
| | 0.160 | 0.660 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0075 | — |
| | 2.509 | — | 1.124 | — | 2.619 | — | — | — | 2.930 | — | 3.164 | — | 0.0076 | — |
| | 0.898 | — | 0.597 | — | — | — | — | — | 0.117 | — | 0.043 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.433 | — | — | — | 0.039 | — | 0.868 | i 0.868 | 0.039 | — | 0.210 | — | 0.3900 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.078 | — | 0.421 | — | 0.7825 |
| | — | 0.827 | — | — | — | 0.074 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.582 | — | 1.135 | — | 2.688 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.556 | — | 1.016 | — | 1.600 | — | — | — | 0.056 | — | 0.300 | — | 0.3100 |
| | — | 0.004 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.020 | 0.020 | — | — | 0.0750 | 0.0750 |
| | — | b 0.264 | | | | | d 1.855 | d 1.855 | | | | | — | k 0.2390 |
| | | | | | | | e 1.238 | f 0.677 | | | | | | |
| | | | | | | | — | h 0.024 | | | | | | |
| | 4.587 | c 4.598 | 5.106 | 5.106 | 10.041 | 10.041 | 7.541 | 7.541 | 36.572 | 36.571 | 23.453 | 23.453 | 1.6000 | n 1.6383 |
| | | S. | | S. HP. | 6.5 ° | MA. | 11.25 ° | HP. | 13.4 ° | S. Hg. | 23 ° | Bu. | 42.5 ° | Jo. L. Laz. |

| Ort | | Les Escaldas Frankreich, Pyrénées-orient. | | Eschelloh, Bayern. | | Espinosa del Rey, Spanien, Toledo. | | Essen bei Osnabrück, Hannover. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Source Merlat.** | | | | | | **Bohrloch.** | |
| Analytiker | | Anglada. | | Vogel. | | Rodriguez 1798. | | Kemper 1863. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.041 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.029 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.685 | 0.685 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.218 | 0.143 | 0.651 | — | 0.044 | — | 43.100 | 40.213 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.260 | — | 0.060 | 0.096 | 1.800 | 1.052 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.071 | — | 0.921 | — | — | 1.190 | 4.803 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.786 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.945 | 0.945 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 2.612 | 2.342 | — | — | — | 0.947 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 1.125 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.341 | — | — | — | 0.057 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.678 | 0.140 | — | 0.202 | — | — | — | 3.606 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 1.598 | 2.240 | 3.307 | 3.152 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.992 | — | 6.729 | — | — | — | 3.500 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.359 | — | 2.245 | — | 0.060 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.261 | — | 0.260 | — | — | — | 0.040 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.524 | — | 0.522 | — | — | — | 0.080 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 2.152 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.372 | — | 3.750 | — | 1.340 | — | 0.056 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.225 | — | — |
| Wasser | $HO$ | — | — | — | — | — | 0.022 | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.261 | 0.261 | 0.260 | 0.260 | — | — | — | — |
| | | | | | | — | f 0.047 | | |
| | | 2.455 | 2.456 | 12.729 | 12.730 | 5.697 | 5.697 | 51.500 | 51.499 |
| | | 33.1 ° | Jo. L. Laz. | | Hg. S. | 12.5 bis 18.7 ° | Rb. 464 | 10.1 ° | A. Ph. 113 |

a. Nach Lange, Die Mineralwässer des Kaukasus, Riga 1875.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.
c. Doppeltkohlensaurer Strontian.
d. Doppeltkohlensaures Baryt.
e. Manganchlorür.
f. Schwefelmagnesium.

| | Essen bei Osnabrück, Hannover. | | Essentuki, Russland, Kaukasus, Stawropol. | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Salzq. | | Neue Quelle. | | Nr. 4. | | Nr. 5. | | Nr. 6. | | Nr. 17. | | Nr. 18. | |
| | Kemper 1863. | | Schmidt 1871. | | Schmidt 1871. | | Schmidt 1871. | | Schmidt 1871. | | Schmidt 1871. | | Schmidt 1871. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | 0.011 | 0.011 | — | — | 0.008 | 0.008 | 0.003 | 0.003 | 0.004 | 0.004 |
| | — | — | — | — | 0.087 | 0.087 | — | — | 0.104 | 0.104 | 0.049 | 0.049 | 0.052 | 0.052 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.770 | 0.770 | — | 0.150 | — | 0.317 | — | 0.198 | 0.299 | 0.299 | 0.004 | 0.173 | 0.237 | 0.237 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 123.100 | 120.753 | 8.652 | 6.340 | 21.726 | 18.764 | 14.266 | 9.778 | 27.715 | 20.558 | 36.505 | 28.544 | 38.111 | 29.691 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.047 | 0.047 | 0.059 | 0.059 |
| 10 | 6.000 | 4.730 | — | — | — | — | — | — | — | 2.330 | — | 3.043 | — | 3.005 |
| | 0.326 | 4.037 | — | 2.080 | — | 2.573 | — | 4.109 | — | 3.854 | — | 3.799 | — | 4.107 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.034 | — | 0.045 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.021 | — | 0.034 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.031 | — | 0.070 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.140 | — | — | — | 0.150 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.080 | — | — | — | 0.087 |
| | — | — | 0.175 | — | 0.370 | — | 0.231 | — | — | — | 0.197 | — | — | — |
| | — | — | 28.071 | 22.321 | 8.401 | 4.286 | 18.400 | 12.818 | — | — | — | 0.179 | — | — |
| | — | 1.605 | — | 4.981 | — | 3.702 | — | 4.877 | — | — | — | — | — | — |
| 20 | 1.904 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.039 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.023 | — | — | — |
| | — | 0.095 | — | — | — | 0.039 | — | — | — | — | — | 0.027 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.888 | 12.055 | 20.631 | 30.592 | 38.238 | 19.834 | 31.026 | 45.106 | 53.807 | 62.497 | 72.191 | 63.892 | 74.315 |
| | — | — | 5.313 | — | 3.949 | — | 5.202 | — | 3.142 | — | 4.104 | — | 4.052 | — |
| | 2.800 | — | 2.700 | — | 3.341 | — | 5.335 | — | 5.004 | — | 4.932 | — | 5.332 | — |
| | 0.100 | — | — | — | 0.041 | — | — | — | 0.228 | — | 0.028 | — | 0.250 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.102 | 0.102 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.050 | — | 0.190 | — | 0.205 | — | 0.190 | — | 0.198 | — | 0.135 | — | 0.156 | — |
| | — | 0.100 | — | 0.381 | — | 0.411 | — | 0.381 | — | 0.397 | — | 0.271 | — | 0.313 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.012 | — | 0.027 | — |
| 40 | — | 0.072 | — | 0.272 | — | 0.294 | — | 0.272 | — | 0.238 | — | 0.162 | — | 0.108 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | | | | | c 0.055 | e 0.005 |
| | | | | | | | | | | | | | d 0.039 | — |
| | 135.050 | 135.050 | 57.156 | 57.156 | 68.723 | 68.722 | 63.458 | 63.459 | 81.804 | 81.815b | 108.575 | 108.574 | 112.374 | 112.384b |
| | 17 ° | A. Ph. 113 | 17.5 ° | a | 15 ° | a | 17 ° | a | 15 ° | a | 15. 8° | a | 15 ° | a |

| Ort | | Essentuki, Russland, Kaukasus, Stawropol. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Nr. 20, 21 und 22. | | Nr. 23. | | Nr. 24. | | Nr. 25. | |
| Analytiker | | Schmidt 1871. | | Schmidt 1871. | | Schmidt 1871. | | Schmidt 1871. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.0004 | 0.0004 | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.106 | — | 0.055 | — | 0.163 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.243 | — | 0.126 | — | 0.374 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.017 | — | 0.289 | — | 0.294 | — | 0.206 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2.715 | — | 16.953 | 12.270 | 7.600 | 2.458 | 14.030 | 8.957 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.0008 | 0.0008 | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.562 | — | 4.226 | — | 4.659 | — | 4.659 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.020 | — | 0.338 | — | 0.343 | — | 0.241 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 14.571 | 17.389 | 3.545 | 0.453 | 4.877 | 2.171 | 5.502 | 2.560 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 5.377 | 5.377 | — | 2.846 | — | 2.522 | — | 2.652 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 3.506 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.014 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.477 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 25.977 | 34.281 | 7.047 | 15.734 | 21.136 | 29.547 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 3.036 | — | 2.690 | — | 2.829 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 4.302 | — | 5.486 | — | 6.048 | — | 6.048 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.015 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.0063 | 0.0063 | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.209 | — | 0.206 | — | 0.216 | — | 0.199 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.419 | — | 0.413 | — | 0.433 | — | 0.399 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.823 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.637 | — | 0.569 | — | 0.450 | — | 0.707 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.056 | — | 0.029 | — | 0.086 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 30.7225 | 30.7225 | 55.647 | 55.646 | 28.876 | 28.876 | 50.148 | 50.147 |
| | | 11.75 ° | a | 13 ° | a | 10 ° | a | 11.2 ° | a |

a. Nach Lange, Die Mineralwässer des Kaukasus, Riga 1875.

b. Tambucan-Seesalz besteht aus Chlornatrium 2.25, Chlormagnesium 26.81, schwefelsaurem Kalk 4.60, schwefelsaurem Kali 0.66, schwefelsaurem Natron 64.28, doppeltkohlensaurer Magnesia (?) 1.17, Kieselsäure 0.23.

c. Mit Eisenoxyd, Phosphaten, organischer Substanz und Verlust.

| | Essentuki, Russland, Kaukasus, Stawropol. | | | | | | | | | | Eugenie-les-Bains, Frankr., Landes. | | Euzet, Frankreich, Gard. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Nr. 26.** | | **Q. b. d. Erwärmungs-apparate.** | | **Sammelbassin bei Nr. 17.** | | **Sammelbassin (Nr. 28?)** | | **Nr. 20, 21 u. 22 mit Tambucan-Seesalz 450:1.b** | | | | **Lavalette.** | |
| | Schmidt 1871. | | Schmidt 1871. | | Schmidt 1871. | | Schmidt 1871. | | Schmidt 1871. | | Bouis? | | Henry 1854. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0004 | 0.0004 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.268 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.051 | — |
| | — | 0.614 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.117 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.218 | — | 0.193 | — | — | — | 0.130 | — | 0.143 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 14.030 | 8.635 | 10.019 | 4.875 | 4.678 | — | 5.174 | 0.366 | 10.579 | 3.960 | 0.150 | — | 0.80 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0007 | 0.0007 | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.954 | — | 4.736 | — | 4.438 | — | 4.464 | — | 6.174 | — | 0.142 | — | 0.759 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.255 | — | 0.225 | — | — | — | 0.152 | — | 0.167 | — | — | — | — | — |
| | 5.667 | 2.228 | 18.243 | 13.676 | 13.271 | 15.417 | 20.392 | 15.598 | 19.969 | 23.758 | 0.020 | — | — | — |
| | — | 3.083 | — | 4.014 | 7.207 | 7.207 | — | 4.156 | 12.815 | 12.815 | 0.309 | 0.326 | 4.91 | 4.910 |
| 20 | — | — | — | — | 2.055 | — | — | — | 3.511 | — | — | — | 16.60 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.014 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 9.765 |
| | 19.746 | 28.480 | 7.345 | 18.253 | — | 3.734 | 0.993 | 11.776 | — | 3.865 | — | 0.212 | — | — |
| | 3.289 | — | 4.282 | — | — | — | 4.433 | — | — | — | 0.433 | 0.416 | — | — |
| | 6.431 | — | 6.148 | — | 6.480 | — | 5.796 | — | 4.300 | — | 2.530 | — | 7.33 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.015 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0074 | 0.0074 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.262 | — | 0.211 | — | — | — | 0.185 | — | 0.258 | — | — | — | c 1.66 | — |
| | — | 0.526 | — | 0.423 | — | — | — | 0.371 | — | 0.518 | — | — | — | 0.661 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.541 |
| | — | — | — | — | — | 1.126 | — | — | — | — | — | 0.913 | — | 8.092 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.068 | — | 0.302 | — | 1.770 | — | 0.264 | — | 0.368 | — | 1.434 | — | 4.480 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.141 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.027 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 49.948 | 49.947 | 46.473 | 46.472 | 33.691 | 33.692 | 37.125 | 37.125 | 51.6225 | 51.6235 | 3.442 | 3.443 | 31.351 | 31.352 |
| | 12 ° | a | 12.5 ° | a | | a | 15 ° | a | | a | | Ksch. 1875. | 13 ° | Jo. |

| Ort | | Euzet, Frankreich, Gard. | | Evaux, Frankreich, Creuse. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Marquise.** | | **César.** | | **Escalier.** | | **Petit Cornet.** | |
| Analytiker | | Henry 1854. | | Henry 1834. | | Henry 1834. | | Henry 1834. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.110 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.101 | — | — | — | 0.128 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.300 | — | 1.705 | — | 2.500 | 1.210 | 1.817 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 0.012 | 0.012 | — | — | 0.010 | 0.010 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.285 | — | 0.707 | — | 1.223 | — | 0.868 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | 0.033 | — | — | — | 0.029 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.652 | — | — | — | 0.594 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.118 | — | — | — | 0.149 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 7.293 | 6.915 | 11.167 | 5.948 | 7.181 | 6.193 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 4.660 | 4.660 | — | 0.422 | — | 2.531 | — | 0.956 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 19.330 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | 0.038 | — | — | — | 0.034 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.005 | — | — | — | 0.005 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 11.371 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 1.751 | 1.803 | 0.571 | 3.765 | 1.949 | 2.622 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.450 | — | 2.700 | — | 1.020 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 7.760 | — | 1.732 | — | 1.588 | — | 2.794 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.005 | — | — | — | 0.005 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | a 1.350 | — | 1.042 | — | 1.632 | — | 1.067 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.317 | — | 2.091 | — | 3.274 | — | 2.141 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 2.276 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 9.750 | — | 0.316 | — | — | — | 0.648 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.250 | — | 0.535 | — | 0.228 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 4.742 | — | 1.340 | — | 0.954 | — | 2.016 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | 0.012 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | b 1.788 | c 0.079 | |
| | | 33.400 | 33.401 | 14.396 | 14.397 | 20.693 | 20.693 | 16.333 | 16.332 |
| | | 16-18 ° | Jo. | 56.7 ° | Jo. Hg. | 43.9 ° | Hg. | 54.5 ° | Jo. |

a. Mit Eisenoxyd, Phosphaten, organischer Substanz und Verlust.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Natriumsulfhydrat $NaS.HS$.
d. Essigsaures Natron.
e. Natronaluminat.
f. Doppeltkohlensaures Kali.
g. Nach Dupraz, Sources alcalines d'Evian; Evian 1861.
h. Doppeltkohlensaures Ammoniak.
i. Salpetersaurer Kalk.

## Evian, Frankreich, Haute-Savoie.

| | Bonnevie. | | Cachat. | | Corporau. | | Grande source. | | Guillot. | | Mont-Masson I. | | Mont-Masson II. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Brun 1869. | | Brun 1869. | | Ecole des mines 1851. | | Gauthier de Claubry 1861. | | Pyrame Morin 1861. | | Ecole des mines 1851. | | Ecole des mines 1851. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.030 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0015 | 0.0015 | 0.0023 | 0.0023 | — | — | — | — | 0.0044 | — | — | — | — | — |
| | 0.023 | — | 0.008 | — | — | — | 0.015 | — | 0.031 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.007 | — | — | — | 0.014 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.028 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.028 | — | 0.004 | — | — | — | — |
| | 0.036 | — | 0.037 | 0.037 | — | — | — | — | 0.060 | — | — | — | — | — |
| | 0.003 | — | 0.066 | — | — | — | — | — | 0.032 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.007 | — | 0.035 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.027 | — | 0.027 | — | — | — | — | — | 0.020 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.094 | 0.049 | 0.019 | 0.054 | 0.200 | 0.200 | 0.253 | 0.065 | 0.077 | 0.045 | 0.200 | 0.200 | 0.130 | 0.130 |
| | 1.258 | 1.249 | 1.150 | 1.113 | 0.210 | 0.210 | 1.210 | 1.210 | 2.510 | 2.510 | 0.120 | 0.120 | 0.240 | 0.240 |
| | 2.824 | — | 2.833 | — | 1.810 | — | 1.870 | — | 1.343 | — | 1.920 | — | 1.870 | — |
| | 0.028 | — | 0.028 | — | — | — | 0.080 | — | 0.033 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.206 | — | 0.104 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.006 | 0.006 | 0.014 | 0.014 | 0.055 | 0.055 | — | — | 0.013 | 0.013 | 0.007 | 0.007 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.131 | — | 0.100 | — | — | — | 0.160 | — | 0.080 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.321 | — | 0.161 | — | — | — | — |
| | — | 0.250 | — | 0.191 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.979 | — | 1.008 | — | 0.704 | — | 0.652 | — | 0.489 | — | 0.746 | — | 0.727 |
| | 0.036 | — | 0.020 | — | — | — | — | — | 0.027 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.774 | — | 1.750 | — | 1.106 | — | 1.298 | — | 0.826 | — | 1.174 | — | 1.143 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.008 | — | 0.001 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.152 | 0.152 | 0.146 | 0.146 | — | — | — | — | 0.350 | 0.350 | — | — | — | — |
| | d 0.040 | d 0.040<br>e 0.069 | d 0.060 | d 0.060<br>e 0.038 | f 0.060 | f 0.060 | h 0.171 | h 0.171<br>i 0.199 | | b 0.050<br>f 0.062<br>h 0.006<br>i 0.106 | f 0.080 | f 0.080 | f 0.040 | f 0.040 |
| | 4.6265 | 4.6275 | 4.4753 | 4.4743 | 2.294 | 2.294 | 4.020 | 4.021 | 4.6514 | 4.652 | 2.333 | 2.333 | 2.287 | 2.287 |
| | 12 ° | Jo. | 12 ° | Jo. | 12 ° | g | 12 ° | Hg. | 12 ° | Hg. | 11-12 ° | g | 11-12 ° | g |

| Ort | | Fachingen, Preussen, Nassau. | | | | Falkenberg, Schlesien. | | Falluhn, Schweden. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Hauptq. | | Nebenq. | | | | | |
| Analytiker | | Fresenius 1861. | | Kastner 1839. | | | | Helleday. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.00009 | 0.00009 | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.002 | 0.002 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | ? | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.429 | 0.806 | — | 0.007 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.015 | 0.015 | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 6.209 | — | 5.808 | 0.948 | — | — | 0.080 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.052 | 0.052 | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.656 | — | 1.460 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.816 | — | 2.894 | — | — | — | 0.076 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.033 | — | 0.009 | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | 0.0026 | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.057 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.440 | — | 0.008 | — | — | — | 0.060 | 0.060 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.260 | 0.266 | — | — | 0.040 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.225 | — | — | — | — | 0.186 | 0.186 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.358 | — | 0.269 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.038 | — | 0.010 | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | 0.0029 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.049 | — | 0.007 | 0.325 | 0.725 | — | 0.052 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.084 | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.153 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 35.932 | 43.272 | 25.796 | 31.377 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 5.770 | 4.645 | 1.969 | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 6.253 | — | 3.757 | — | — | — | 0.410 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.052 | — | 0.007 | — | 0.583 | — | 0.055 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.088 | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | 0.001 | 0.001 | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | 0.0037 | 0.0037 | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.158 | 0.158 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.255 | — | 0.266 | — | — | — | 0.120 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.512 | — | 0.534 | — | — | — | 0.118 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.116 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 0.147 | — | 0.178 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.366 | — | 0.380 | — | 0.321 | — | 0.281 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.016 | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.228 | 0.228 | 0.170 | 0.170 |
| | | | | d 0.003 | d 0.003 | | | | |
| | | 55.54269 | 55.54039 | 38.042 | 38.043 | 1.494 | 1.494 | 1.390 | 1.390 |
| | | 10.1 bis 11.2 ° | Val. | 10 ° | L. | | HP. | | Ksch. 1878. |

a Ab Kohlensäure, Wasser und Wasserstoff 0.005.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Calciumsulfhydrat entsprechend einer filtrirten Lösung von 2.630 Schwefelcalcium.
d. Fluornatrium.

| | Farkas-Mesö, Siebenbürgen. | | Fauerbach, Hessen. | | Faulenseebad, Schweiz, Bern. | | San Fedele, Toscana, Val d'Abria. | | San Fedele, Toscana, Val Cecina. | | Feldafing, Bayern. | | Fella-Thal, Kärnthen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | | | | | | | | Nr. I. | |
| | Pataki. | | Jochheim 1855. | | Simmler. | | Giulj. | | Giulj. | | | | Gromatzky 1823. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 1.242 | — | — | — | 0.040 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.085 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.260 | — | 24.296 | 20.680 | 0.073 | — | 0.694 | 0.694 | 59.164 | 56.670 | 0.457 | — | 2.270 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.566 | 1.417 | 0.060 | — | 0.296 | — | 0.783 | 0.783 | 0.031 | — | — | — |
| | — | 0.247 | — | 2.421 | — | 0.140 | — | 0.017 | 1.797 | 4.165 | — | 0.469 | — | 2.154 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | 0.010 | — | — | — | 0.216 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.004 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.246 | 0.246 | — | — |
| | 3.634 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.222 | — | 5.060 | 3.301 |
| | — | 1.378 | — | — | 1.766 | 1.841 | 1.014 | 1.390 | — | — | — | 0.187 | — | 1.486 |
| 20 | — | — | — | — | 12.566 | — | 2.506 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.068 | — | — | — | 0.047 | 2.428 | 2.428 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 7.270 | 5.557 | 6.780 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.530 | 4.066 | — | 4.640 | — | — | — | — | — | 3.202 | — | 0.108 | 45.990 | 50.762 |
| | 4.762 | 3.290 | 1.148 | — | — | — | — | — | — | — | 1.270 | 1.115 | 1.585 | — |
| | 9.749 | — | 3.143 | — | 2.869 | — | — | — | 3.077 | — | 2.906 | — | 16.949 | — |
| | 0.072 | — | 0.013 | — | 0.050 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.260 | — | — | — | 0.379 | — | — | — | — | — | 0.293 | — | — | — |
| | — | 0.522 | — | — | — | 0.078 | — | — | — | — | — | 0.588 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.649 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.667 | — | — | — | 5.909 | — | — | — | — | — | 0.827 | — | 5.503 |
| | 0.467 | — | — | — | 0.020 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 4.934 | — | — | — | 1.781 | — | — | — | — | — | 1.818 | — | 8.648 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.275 | — | — | — | 0.021 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.065 | 0.065 | — | — |
| | — | b 1.562 | | | — | b 0.067 | b 1.388 | b 1.388 | | | | | | |
| | | | | | | | — | c 1.936 | | | | | | |
| | 19.734 | 19.734 | 29.166 | 29.172a | 17.783 | 17.782 | 15.125 | 15.124 | 64.821 | 64.820 | 5.530 | 5.529 | 71.854 | 71.854 |
| | | HP. | 12.5 ° | JH. | 11 ° | Brsch. 1875. | | S. | 15 ° | HP. | 8.1 ° | HP. | 8.7 ° | L. |

| Ort | | Fella-Thal, Kärnthen. | | | | | | Ferentino, Italien, Rom. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Nr. II. | | Nr. III. | | Nr. IV. | | ? | |
| Analytiker | | Gromatzky 1823. | | Gromatzky 1823. | | Gromatzky 1823. | | De-Santis. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | 0.304 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.697 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2.253 | — | 1.133 | — | 5.247 | — | 2.352 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.137 | — | 1.075 | — | 4.979 | — | 2.231 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.100 | 0.100 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 5.352 | 2.887 | 3.372 | 2.251 | 6.758 | 3.659 | 0.926 | 1.105 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 2.083 | — | 0.893 | — | 1.972 | 5.502 | 5.502 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 3.860 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.068 | — | 0.819 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 2.170 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 45.345 | 50.840 | 30.514 | 33.150 | 37.902 | 47.905 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.222 | — | 0.952 | — | 2.103 | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 15.900 | — | 9.150 | — | 21.151 | — | 11.880 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.072 | — | 0.862 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | 0.610 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.224 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 5.104 | — | 3.016 | — | 5.712 | — | 5.083 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 8.020 | — | 4.742 | — | 8.978 | — | 7.260 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.161 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | a 3.000 | a 3.000 |
| | | 71.072 | 71.071 | 45.193 | 45.195 | 74.023 | 74.024 | 28.534 | 28.533 |
| | | 8.7 ° | L. | 8.7 ° | L. | 8.7 ° | L. | 16 ° | Schv. |

a. Mit Eisenoxydul und Verlust.
b. Schwefelsaure Thonerde.

| | Feron, Frankreich, Nord. | | Ferreira, Spanien, Granada. | | Fideris, Schweiz, Prättigau. | | | | Fiestel, Westphalen. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | Quelle am Bache. | | Trinkq. | | Augenbrunnen. | | Badeq. | | Trinkbrunnen. | |
| | Tordeux. | | Ayuda. | | Bolley 1869. | | v. Planta-Reichenau 1879. | | Witting. | | Witting. | | Witting. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.424 | — | 0.490 | — | 0.490 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.972 | — | 1.124 | — | 1.124 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.38 | — | 0.651 | — | 0.041 | — | 0.049 | — | 0.458 | — | 0.452 | — | 0.496 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.694 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 5.104 | — | 1.428 | — | 0.039 | — | 0.044 | — | 0.434 | — | 0.429 | — | 0.470 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.0026 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.240 | 0.240 | 0.366 | 0.366 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.370 | — | — | 1.424 | 0.933 | 0.406 | — | 7.369 | 5.834 | 6.223 | 4.383 | 4.439 | 2.781 |
| | 10.28 | 10.280 | 1.493 | 2.373 | — | 0.087 | — | 0.218 | 1.243 | 1.243 | 1.254 | 1.254 | 3.441 | 3.441 |
| 20 | 2.27 | — | 2.043 | — | — | — | — | — | 12.138 | — | 9.894 | — | 8.704 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.654 | — | 0.060 | — | 0.156 | — | 0.296 | — | 0.296 | — | 0.414 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.001 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 0.271 | — | — | — | — | — | 7.848 | — | 6.701 | — | 5.836 |
| | — | 4.399 | — | — | 10.139 | 10.588 | 7.423 | 7.722 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.093 | — | 1.579 | 1.344 | — | — | — | — | — | — |
| | 52.92 | — | 0.969 | — | 8.726 | — | 9.730 | — | 6.156 | — | 5.321 | — | 5.403 | — |
| | — | — | 0.688 | — | 0.063 | — | 0.164 | — | 0.312 | — | 0.312 | — | 0.436 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.001 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.015 | 0.015 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.477 | — | 0.050 | — | 0.080 | — | 0.139 | — | 0.148 | — | 0.092 | — |
| | — | — | — | 0.688 | — | 0.100 | — | 0.160 | — | 0.279 | — | 0.297 | — | 0.185 |
| | — | — | — | 0.256 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 18.939 | — | 0.375 | — | 3.374 | — | 3.762 | — | 7.174 | — | 5.926 | — | 5.449 |
| | — | — | — | — | 0.080 | — | 0.001 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 29.760 | — | 0.970 | — | 5.166 | — | 6.022 | — | 3.934 | — | 3.424 | — | 3.542 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.224 | — | 0.259 | — | 0.259 |
| | — | — | — | — | 0.480 | 0.480 | — | — | 0.770 | 0.770 | 1.257 | 1.257 | 1.070 | 1.070 |
| | | | | | — | b 0.267 | | | | | | | | |
| | 70.85 | 70.852 | 7.015 | 7.015 | 21.336 | 21.334 | 19.814 | 19.8126 | 29.009 | 29.008 | 25.351 | 25.350 | 24.571 | 24.571 |
| | | HP. | 15 ° | Rb. 466. HP. | | Ksch. 1872. | 8 ° | Ksch. 1882. | | Hg. HP. S. | | Hg. HP. S. | | Hg. HP. S. |

| Ort | | Filetta, Italien, Toscana. | | San Filippo, Italien, Toscana. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | Badeq. I. | | Badeq. II. | | San Leopoldo. | |
| Analytiker | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 2.195 | — | 2.195 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 4.648 | — | 4.648 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 5.557 | — | 0.694 | — | 0.694 | — | 4.167 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 1.388 | — | 0.642 | — | 0.658 | — | 1.882 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 4.165 | 11.059 | — | 1.409 | — | 1.428 | — | 6.153 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 6.748 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 1.755 | 1.918 | 1.918 | 2.432 | 2.531 | 5.340 | 5.979 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 12.500 | — | — | — | 0.112 | — | 1.537 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.909 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 2.381 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 0.890 | — | 0.890 | — | 5.345 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.410 | 1.275 | — | 0.779 | — | 1.856 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.997 | — | 30.906 | — | 28.368 | — | 11.379 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.957 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 3.221 | — | 7.693 | — | 6.742 | — | 1.952 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.442 | — | 17.770 | — | 16.278 | — | 3.068 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 1.162 | — | 1.162 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 27.607 | 27.606 | 36.765 | 36.765 | 34.459 | 34.458 | 25.262 | 25.262 |
| | | 32.5 ° | HP. S. | 47.5 ° | S. HP. | 50 ° | S. | 18.8 ° | HP. S. |

a. Bei Rubio, Fol. 285, bedeuten die Angaben Procente der festen Bestandtheile. Bei Hager Chlorcalcium zehnfach, die übrigen Zahlen doppelt so hoch.
b. Ab Wasserstoff 0.0006.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Titansäure $TiO$.
e. Titanchlorid $TiCl_2$.
f. Nach Scholz, Schlesischer Bäderverband, Reinerz 1878.

| | San Filippo, Italien, Toscana. | | | | Fitero, Spanien, Navarra. | | Flinsberg, Schlesien. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Madonnina del fosso bianco.** | | **Acqua santa.** | | **Alte Quelle.** | | **Kellerq.** | | **Niederbrunnen (neueQueissq.).** | | **Oberbrunnen (alt.Hauptbr.).** | | **Pavillonq.** | |
| | Giulj. | | Giulj. | | Oliva 1846. | | Fischer 1837. | | Meusel 1872. | | Poleck 1875. | | Fischer 1837. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | H.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.411 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.926 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | 0.016 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.017 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0014 | 0.0014 | — | — |
| | 1.388 | — | 1.497 | — | 0.200 | — | 0.035 | — | 0.041 | — | 0.048 | — | 0.043 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.013 | 0.013 | — | — |
| 10 | 0.642 | — | — | — | 0.276 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.068 | — | 1.420 | 1.326 | 1.595 | — | — | — | 0.039 | — | 0.039 | — | 0.041 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.195 | — | — | — | — | — | 0.010 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.022 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.018 | — | 0.190 | — | 0.101 | — | 0.029 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.103 | — | — | — |
| | — | — | 0.415 | — | — | — | 0.023 | — | — | — | — | — | 0.033 | — |
| | 6.083 | 6.083 | 1.433 | 1.427 | — | 0.130 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | 1.142 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.453 | — | 1.112 | — | 0.025 | — | — | — | 0.081 | — | 0.019 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | 0.016 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 2.358 | — | 0.258 | 0.116 | — | 1.295 | — | 0.755 | — | 0.706 | 0.655 |
| | 0.410 | 1.275 | 1.728 | 1.734 | — | 0.235 | — | — | 2.639 | 2.639 | 1.320 | 1.320 | 0.532 | 0.532 |
| | 10.919 | — | 11.023 | — | 0.763 | — | 0.647 | — | 4.507 | — | 1.563 | — | 1.077 | — |
| | — | — | 0.477 | — | 1.171 | — | 0.077 | — | 0.543 | — | 0.375 | — | 0.103 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 | — | 0.017 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.012 | 0.012 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | 0.131 | — | 0.613 | — | 0.400 | — | 0.059 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.153 | — | 1.110 | — | 0.674 | — | 0.118 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.105 | — | 0.115 | — | 0.122 | — | — |
| | — | 3.189 | — | 3.570 | — | 0.631 | — | 0.202 | — | 1.679 | — | 0.531 | — | 0.398 |
| | — | — | — | — | 0.075 | — | — | — | — | — | 0.0038 | — | — | — |
| 40 | — | 6.078 | — | 5.610 | — | 0.796 | — | 0.506 | — | 3.811 | — | 1.548 | — | 0.754 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.056 | — | 0.029 | — | 0.008 |
| | — | 0.218 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.035 | 0.035 | — | — | — | — | 0.090 | 0.090 |
| | | | | | | | | | c 0.146 | c 0.146 | d0.0026 | e0.006 c0.128 | | |
| | 19.853 | 19.853 | 16.573 | 16.572 | 4.953 | 4.952 | 1.064 | b 1.066 | 9.784 | 9.785 | 4.6238 | 4.6244 | 2.660 | 2.660 |
| | 32.5 ° | Hg. S. | 32.5 ° | HP. S. | 47 ° | a Jo. | 10-12 ° | L. | 10-12 ° | HP. | 10-12 ° | f | 10-12 ° | S. |

| Ort | | Flinsberg, Schlesien. | | Fodray, Frankreich, Haute-Saône. | | Fogna Tenuta del Cotone, Tosc., V. d'Elsa. | | Foncaude, Frankreich, Hérauld. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Stahlquelle.** | | | | | | | |
| Analytiker | | Meusel 1872. | | | | Giulj. | | Berard 1846. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.054 | — | — | — | 1.058 | — | 0.162 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.044 | — | — | — | — | 0.598 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | — | — | 1.004 | — | 0.774 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.052 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.032 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.269 | — | — | — | 3.032 | 3.532 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.059 | 0.005 | — | — | — | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.032 | — | 7.810 | — | 0.479 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.082 | — | 0.851 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.163 | — | 4.147 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.828 | — | 0.209 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.248 | 1.056 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.153 | — | 7.488 | — | 7.410 | — | 2.707 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.086 | — | 0.896 | — | — | — | 0.092 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.279 | a 0.055 | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.290 | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.151 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 6.128 | — | 2.572 | — | 0.662 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.142 | — | 5.068 | — | 4.042 | — | 1.026 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 0.932 | 0.932 | 16.194 | 16.194 | 11.979 | 11.978 | 3.807 | b 3.811 |
| | | 10—12° | Hg.HP. | | HP. | 16.2 ° | HP. S. | 25.5 ° | Jo. |

a. Lösliche Kieselsäure.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.003.
c. Simon giebt die gleichen Mengen für 160 Unzen.
d. Schwefelsaure Thonerde.

| | Foncirgue, Frankreich, Ariége. | | Fontaccia, Toscana. | | Fontaine de Juvence, Frank., S.-inf. | | Fontaine des Sarrazins, Frankr., Marne. | | Fontana dell' Arò, Italien, Casale. | | Fordel, Schottland, Fife. | | Forges, Frankreich, Seine-inférieure. **S. cardinale.** | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Faus. | | Giulj. | | Dupray. | | Lefebure. | | | | Robertson. | | Morin und Girardin. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.829 | — | — | — | — | — | 0.582 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 4.195 | — | — | — | — | — | 1.336 | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.230 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 13.194 | 5.134 | — | — | — | — | 10.074 | 8.070 | — | — | 0.478 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.048 | — | 0.785 | 0.785 | — | — | 26.04 | 16.18 | 0.417 | 0.417 | 1.641 | — | 0.105 | — |
| | — | 0.056 | 1.860 | 9.506 | — | — | — | 11.53 | 2.249 | 2.440 | — | 1.745 | — | 0.575 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.125 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.132 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.269 | — | — | — |
| | 0.012 | 0.007 | — | 0.725 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.251 | 0.310 | — | — | 0.456 | — | 52.08 | 46.68 | — | — | 14.114 | 13.359 | 0.478 | 0.255 |
| 20 | 0.612 | — | 0.694 | — | 0.252 | — | — | — | — | — | — | — | 0.266 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.146 | — | — | — | 0.860 | — | 6.83 | — | — | — | 1.192 | — | 0.580 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.006 | — | 1.508 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.401 |
| | — | — | — | — | — | 0.485 | — | 19.08 | — | — | 5.857 | 8.875 | — | 0.379 |
| | 2.484 | — | 9.192 | — | 1.601 | — | 14.99 | — | 0.249 | — | 12.287 | — | 0.572 | — |
| | 0.154 | — | — | — | 1.283 | — | 7.19 | — | — | — | 1.255 | — | 0.611 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.024 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.087 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.174 |
| | — | 0.046 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.169 | — | — | — | 0.727 | — | — | — | — | — | 3.898 | — | 0.042 |
| | 0.105 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.598 | — | 4.732 | — | 1.350 | — | — | — | 0.152 | — | 6.124 | — | 0.190 |
| | — | — | — | — | — | 0.038 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.969 | — | — | — | — | — | 0.031 | — | — | — | — |
| | 0.070 | 0.070 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | d0.352 | | | | | | | | | | | | |
| | 3.760 | 3.760 | 27.554 | 27.554 | 3.592 | 3.592 | 100.30 | 100.30 | 13.571 | 13.571 | 35.423 | 35.423 | 2.597 | 2.596 |
| | 20 ° | HP. | 21.2 ° | HP. | | HP. | | HP. | | HP. | | c HP. | 7 ° | S. |

| Ort | | Forges, Frankreich, Seine-inférieure. | | | | | | Fortyogó, Siebenbürgen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | S. nouvelle. | | S. Reinette. | | S. royale. | | | |
| Analytiker | | Morin und Girardin. | | Robert. | | Morin und Girardin. | | Pataki. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | ? | ? |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$, | 0.157 | — | 0.414 | 0.095 | 0.465 | — | 4.688 | 2.524 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.075 | — | 0.109 | 0.109 | 0.065 | — | 2.604 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 0.211 | — | — | 0.302 | — | 0.516 | — | 5.097 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.294 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.202 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 0.109 | — | — | — | 2.248 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.465 | 0.424 | — | 3.292 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.187 | — | 0.184 | — | 0.266 | — | 6.250 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.209 | — | 0.090 | — | 0.349 | — | 0.409 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 0.161 | — | 0.492 | — | 0.401 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 0.101 | — | — | — | 0.133 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.272 | — | 0.199 | — | 0.572 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.799 | — | 0.095 | — | 0.367 | — | 0.430 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.129 | — | 0.055 | — | 0.043 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.166 | — | 0.110 | — | 0.086 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.088 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.248 | — | — | — | 0.071 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.536 | — | 0.079 | — | 0.172 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 3.646 | 3.646 |
| | | 1.830 | a 1.844 | 1.056 | 1.055 | 2.243 | 2.243 | 17.618 | 17.617 |
| | | 7° | b S. | 7° | b S. | 7° | b S. | | HP. S. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.
b. HP. geben die gleichen Mengen für 1000 an, welche S. für 7680 aufführt.
c. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.065.
d. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 2.036 (II) und 2.491 (III) Schwefelcalcium.

| | Fossino, Toscana. | | Fosso degli Ontani, Toscana. | | Frailes, Spanien, Jaen. | | | | Frankenhausen, Thüringen. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | Quelle II. | | Quelle III. | | Elisabethbrunnen. | | Louisenq. | | Soole. | |
| | Giulj. | | Giulj. | | Rodriguez 1831. | | Zorilla. | | Kromeyer 1863. | | Wackenroder. | | Kromeyer 1863. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.11 | 0.11 |
| | — | — | — | — | 3.418 | 2.457 | 2.919 | 1.742 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.44 | 0.440 | 0.269 | 0.269 | — | 10.78 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.897 | 2.596 | 5.553 | — | — | — | — | — | 41.54 | 21.045 | 122.950 | 102.028 | 2497.48 | 2495.56 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.10 | 0.10 |
| 10 | — | — | 1.388 | — | 0.543 | 0.543 | 0.407 | 0.407 | 2.30 | — | 7.706 | — | 34.65 | — |
| | — | 1.464 | 4.165 | 11.054 | — | — | — | — | — | 22.131 | 5.141 | 33.994 | — | 34.11 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.26 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.473 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.335 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 12.60 | — |
| | — | — | — | 6.744 | — | — | — | — | — | 23.377 | — | 18.919 | 5.66 | 7.99 |
| | — | — | — | 1.755 | 2.383 | 2.383 | 1.986 | 1.986 | — | 2.908 | — | 9.742 | — | 43.80 |
| 20 | — | — | 12.494 | — | — | — | — | — | 25.71 | — | 29.370 | — | 41.80 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.30 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.029 | — | 0.237 | 1.10 | 1.10 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 2.380 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.990 | 5.942 | — | — | — | — | — | — | — | 1.528 | — | 5.865 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.435 | 0.435 | 0.288 | 0.288 | — | — | — | — | — | — |
| | 1.901 | — | 3.999 | — | 2.163 | — | 2.618 | — | 1.51 | — | 6.360 | — | — | — |
| | 0.957 | — | — | — | — | — | — | — | 0.03 | — | 0.250 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | 0.054 | — | 0.054 | — | 0.03 | — | 0.408 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.060 | — | 0.819 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.103 | — | 0.103 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 3.223 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 2.444 | — | 1.322 | — | 1.600 | — | 0.042 | — | 0.582 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.254 | — | 0.312 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.043 | 0.043 | 0.028 | 0.028 | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | — | d 1.499 | — | d 1.834 | | | | | | |
| | 10.745 | c10.810 | 27.599 | 27.600 | 9.039 | 9.039 | 8.300 | 8.300 | 71.56 | 71.560 | 172.454 | 172.455 | 2593.80 | 2593.81 |
| | 12.5 ° | HP. | 21.2 ° | HP. | 17.5 ° | Rb. 145. | 18.8 ° | Rb. 145. | | Val. | 10 ° | Hg. | | Pf. |

| Ort | | Frankfurt am Main. | | Frankfurt an der Oder. | | Franzensbad, Böhmen. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Grindbrunnen. | | | | Cartellieri's Mineralsäuerling. | | Westliche Stahlq. | |
| Analytiker | | Fresenius 1877. | | Moldenhauer 1830. | | Göltl 1861. | | Rochleder 1864. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.040 | 0.040 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.367 | 0.367 | 0.055 | 0.055 | — | 0.970 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.172 | 0.172 | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 23.180 | 17.670 | 2.060 | 0.795 | 5.794 | 4.166 | 6.119 | 4.502 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.048 | 0.048 | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 2.407 | 1.311 | 1.311 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.354 | 0.048 | 0.361 | — | 0.591 | — | 1.534 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.063 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | 0.032 | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.185 | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.551 | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.395 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 1.133 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.021 | — | — | 14.192 | 14.363 | 16.146 | 14.861 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.409 | — | 0.500 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.019 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | 0.036 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.017 | — | — | — | 0.290 | — | 0.742 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 4.010 | 10.782 | — | 0.993 | 4.941 | 5.900 | 5.469 | 6.874 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 3.246 | — | — | — | 0.436 | — | 0.534 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.056 | — | 0.407 | — | 0.769 | — | 1.992 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.018 | — | 1.129 | — | 0.305 | — | 0.781 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.070 | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | 0.022 | 0.022 | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.002 | 0.002 | — | — | 0.226 | 0.226 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.112 | — | 0.260 | — | 0.390 | — | 0.833 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.225 | — | 0.522 | — | 0.782 | — | 1.671 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.071 | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.160 | — | 0.327 | — | 0.374 | — | 1.190 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.084 | 0.084 | 0.499 | 0.499 | 0.091 | 0.091 | — | — |
| | | d 0.056 | — | — | a 0.055 | | | | |
| | | 34.473 | 34.471 | 5.839 | b 5.864 | 28.348 | 28.347 | 31.874 | 31.874 |
| | | 13.87 ° | A. Ph. 1877. | | Ksch. 1867. | 12.5 ° | c HP. Hf. | 12.5 ° | c HP. Val. |

a. Manganchlorür. Diese Quelle soll jetzt nur noch Verwendung in einer Stärkefabrik finden.

b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.023.

c. Nach Klein, Franzensbad. Wien 1874.

d. Doppeltkohlensaurer Strontian.

## Franzensbad, Böhmen.

| | Franzensbrunnen. | | Langenbruck Neue östliche Quelle. | | Langenbruck Neue westliche Quelle. | | Loimann's Q. | | Louisenq. | | Neue Quelle. | | Salzq. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Berzelius 1820. | | Gintl 1880. | | Gintl 1880. | | Rochleder 1861. | | Trommsdorff 1819. | | Zembsch 1838. | | Berzelius 1822. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.424 | — | 0.308 | — | — | — | — | — | 0.207 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 11.941 | 9.142 | 3.644 | 2.052 | 3.247 | 1.718 | 7.968 | 5.808 | 8.802 | 6.367 | 11.937 | 9.239 | 11.365 | 9.191 |
| | 0.056 | 0.056 | 0.019 | 0.019 | 0.021 | 0.021 | — | — | — | — | 0.061 | 0.061 | 0.030 | 0.030 |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.631 | — | 1.054 | — | 1.120 | — | 2.049 | — | 2.310 | — | 2.379 | — | 2.063 |
| | — | 0.0034 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.005 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.018 | — | 0.112 | — | 0.081 | — | — | — | — | — | 0.018 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.495 | — | 0.360 | — | — | — | — | — | 0.242 | — | — | — |
| | 31.897 | 29.997 | 9.322 | 8.444 | 8.354 | 7.764 | 21.432 | 19.282 | 27.877 | 27.367 | 30.371 | 28.975 | 28.020 | 26.155 |
| | — | 1.245 | — | 0.636 | — | 0.429 | — | 1.265 | — | — | — | 0.980 | — | 1.469 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.004 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.392 | — | 0.520 | — | 0.372 | — | 0.699 | — | 0.546 | — | 0.398 | — | 0.119 |
| | — | 0.068 | — | 0.044 | — | 0.031 | — | — | — | — | — | 0.072 | — | 0.017 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 9.576 | 13.676 | 1.704 | 2.746 | 2.827 | 3.619 | 6.797 | 10.511 | 7.148 | 10.116 | 10.588 | 13.865 | 9.595 | 12.802 |
| | 1.329 | — | 0.679 | — | 0.457 | — | 1.349 | — | — | — | 1.045 | — | 1.567 | — |
| | 3.416 | — | 1.368 | — | 1.456 | — | 2.662 | — | 3.000 | — | 3.089 | — | 2.679 | — |
| | 0.413 | — | 0.547 | — | 0.390 | — | 0.736 | — | 0.575 | — | 0.419 | — | 0.125 | — |
| 30 | 0.072 | — | 0.046 | — | 0.033 | — | — | — | — | — | 0.076 | — | 0.018 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.052 | 0.052 | 0.137 | 0.137 | 0.099 | 0.099 | — | — | — | — | 0.052 | 0.052 | 0.028 | 0.028 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.616 | — | 0.791 | — | 0.737 | — | 0.546 | — | 0.286 | — | 0.682 | — | 0.638 | — |
| | — | 1.236 | — | 1.587 | — | 1.479 | — | 1.095 | — | 0.574 | — | 1.368 | — | 1.280 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.031 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.007 | — | 0.043 | — | — | — | — | — | — | — | 0.007 | — | — | — |
| 40 | — | 0.862 | — | 1.020 | — | 0.972 | — | 0.780 | — | 0.408 | — | 0.956 | — | 0.912 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 59.379 | 59.3784 | 18.795 | 18.795 | 18.012 | 18.013 | 41.490 | 41.489 | 47.688 | 47.688 | 58.575 | 58.575 | 54.065 | 54.066 |
| | 10.5 ° | c L. Val. | 10.5 ° | A. Ph. 1880. | 10.5 ° | A. Ph. 1880. | | Val. HP. Hf. | 10.87 ° | Val. HP.Hg. | 10.19 ° | c Val. L. | 11 ° | Val. HP.Hg. |

| Ort | | Franzensbad, Böhmen. | | | | Frassin, Rumänien. | | Frederikstad, Norwegen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Kalter Sprudel.** | | **Wiesenq.** | | **Hanguq.** | | **Thorsökil-Bad I.** | |
| Analytiker | | Trommsdorff 1828. | | Zembsch 1838. | | Abrahamffy. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.085 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.195 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 11.198 | 8.715 | 12.088 | 9.944 | 5.204 | — | 4.030 | 3.678 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 0.039 | 0.039 | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.014 | — | — | — | — | 0.445 | 0.445 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.338 | — | 2.013 | — | 4.937 | — | 0.333 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.002 | — | 0.003 | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.015 | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 35.065 | 34.738 | 33.402 | 31.778 | 3.594 | — | 0.361 | 0.361 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 1.153 | — | 2.904 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.002 | — | 0.004 | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.341 | — | 0.247 | — | 0.170 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.0066 | — | 0.035 | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 9.298 | 12.671 | 11.697 | 14.285 | 4.721 | 13.793 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.019 | — | 1.230 | — | 7.797 | 4.698 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.036 | — | 2.613 | — | 8.121 | — | 0.433 | 0.452 |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.359 | — | 0.260 | — | 0.179 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.007 | — | 0.037 | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.028 | 0.028 | 0.047 | 0.047 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.065 | — | 0.618 | — | 0.573 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.131 | — | 1.240 | — | 1.150 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 0.666 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.006 | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.092 | — | 1.088 | — | 1.870 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.045 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.044 | 0.044 | 0.057 | 0.057 | — | — |
| | | 59.077 | 59.0766 | 62.170 | 62.171 | 30.246 | 30.245 | 5.269 | 5.269 |
| | | 11.44 ° | a Hg. HP. | 10.94 ° | a Val. | 7.5 ° | Hg. | | Ksch. 1878. |

a. Nach Klein, Franzensbad, Wien 1874.

| | Frederikstad, Norwegen. | | | | Freienwalde, Preussen, Brandenburg. | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Thorsökil-Bad II.** | | **Thorsökil-Bad III.** | | **Badeq.** | | **Hauptbrunnen.** | | **Königs-brunnen.** | | **Küchenq.** | | **Oberbrunnen.** | |
| | | | | | Lasch 1850. | | John. | | Lasch 1850. | | John. | | John. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.851 | — | 1.910 | 1.078 | 0.147 | — | — | — | 0.114 | — | — | — | 0.404 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 1.756 | — | 0.305 | — | — | — | — | — | — | 0.312 | — | 0.223 | — |
| | — | 0.653 | — | 0.433 | — | 0.139 | — | — | — | 0.108 | — | 0.363 | — | 0.644 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.033 | 0.033 | — | — | 0.053 | 0.053 | — | — | 0.410 | 0.410 |
| | 0.971 | — | 0.420 | 0.420 | 0.034 | — | — | — | 0.097 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.820 | — | — | 0.217 | 0.142 | 1.044 | 0.948 | 0.112 | 0.100 | 0.393 | 0.409 | 0.165 | 0.123 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 0.194 | — | — | — | 0.415 | — | 0.150 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.084 | — | 0.340 | — | 0.103 | — | 0.443 | — | 0.221 |
| | — | — | — | — | — | 0.047 | — | — | — | 0.018 | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.684 | 0.340 | 1.406 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.518 |
| | 6.720 | 3.476 | 0.411 | — | 0.028 | 0.110 | — | 0.101 | 0.273 | 0.283 | — | 0.405 | — | 0.341 |
| | 0.848 | — | 0.562 | — | 2.877 | — | 2.267 | — | 2.754 | — | 0.411 | — | 1.764 | — |
| | — | — | — | — | 0.088 | — | 0.358 | — | 0.108 | — | 0.466 | — | 0.233 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.050 | — | — | — | 0.019 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 | 0.006 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | 0.220 | — | — | — | 0.161 | — | 0.065 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.185 | — | — | — | 0.204 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.244 | — | — | — | 0.113 | — | 0.124 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.932 | — | 0.962 | — | 0.963 | — | 0.088 | — | 0.423 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | — | — | 1.779 | — | 1.512 | — | 1.745 | — | 0.230 | — | 0.668 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 11.390 | 11.389 | 3.643 | 3.642 | 3.694 | 3.695 | 3.863 | 3.863 | 3.697 | 3.696 | 2.062 | 2.062 | 3.349 | 3.348 |
| | | Ksch. 1878. | | Ksch. 1878. | 10.5 ° | L. Hg. | 8.75 ° | Hg. | 10.6 ° | Hg. L. | 8.75 ° | Hg. | 8.75 ° | Hg. S. |

| Ort | | Freienwalde, Preussen, Brandenburg. | | | | Freyersbach, Baden. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Schwefelbrunnen. | | Trinkq. | | Gasq. | | Salzq. | |
| Analytiker | | John. | | Lasch 1850. | | Bunsen. | | Schneyder 1858. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.937 | — | 0.133 | — | 0.651 | — | 0.485 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.888 | — | 0.127 | — | 0.617 | — | 0.438 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.018 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.036 | 0.036 | 0.620 | 0.620 | 0.507 | 0.507 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.080 | — | 7.565 | 0.722 | 7.259 | 2.628 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.577 | 0.350 | 0.193 | 0.224 | — | 5.395 | — | 3.589 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.139 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.443 | — | 0.029 | — | 0.490 | — | 0.350 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.018 | — | — | — | 0.061 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 1.203 | — | — | 2.064 | 8.191 | 2.061 | 1.148 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 0.240 | 0.165 | 0.133 | 5.755 | — | 3.828 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.999 | — | 2.870 | — | 13.655 | — | 14.492 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.466 | — | 0.030 | — | 0.516 | — | 0.368 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.019 | — | — | — | 0.064 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.004 | 0.004 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_3$ ($SiO_3$) | — | — | 0.207 | — | 0.796 | — | 2.640 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.210 | — | 1.597 | — | 5.297 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.197 | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.776 | — | 0.958 | — | 4.999 | — | 5.415 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.007 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.218 | — | 1.802 | — | 8.990 | — | 12.262 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.245 | 0.245 |
| | | 5.118 | 5.118 | 3.737 | 3.738 | 31.622 | 31.621 | 31.956 | 31.958 |
| | | 8.75 ° | Hg. S. | 11.5 ° | L. Hg. | 8.7 ° | Bu. L. | 9 ° | HP. |

a. Nach Schneyder (HP.).
b. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.059.
c. Schwefelsaure Thonerde.

| | Freyersbach, Baden. | | | | | | Friedrichshall, Sachsen-Meiningen. | | | | Fuen-caliente, Spanien, La Mancha. | | Fuen-santa, Spanien. Ciudad-Real. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Sauerwasser.** | | **Schwefelq.** | | **Untere Stahlq.** | | **Schwache Quelle.** | | **Bitterwasser.** | | | | | |
| | **Kölreuter.** | | Bunsen. | | Bunsen. | | Gmelin und Schulz. | | Liebig 1847. | | Mestre. | | Bañares 1819. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.276 | 1.276 | — | — | — | — |
| | — | — | a 0.011 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.025 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.696 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.130 | 0.130 | 0.246 | — | 0.434 | — | 28.681 | 23.191 | 128.079 | 114.999 | 3.179 | — | 19.531 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | 1.463 | — | — | — | — | — | — | 14.279 |
| | — | — | — | 0.233 | — | 0.412 | — | 6.919 | — | 11.145 | — | 2.917 | — | 1.445 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.078 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.261 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.173 |
| | — | — | 0.288 | 0.288 | 0.467 | 0.467 | — | — | 1.982 | — | — | — | — | — |
| | 5.876 | 4.715 | 2.812 | — | 5.652 | 0.062 | 5.414 | 9.181 | 0.753 | 7.643 | — | — | 1.953 | — |
| | — | 0.335 | — | 1.617 | — | 4.436 | — | 1.849 | 109.470 | 109.470 | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 5.705 | — | 5.049 | — | 4.253 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.819 | — | 0.961 | — | 0.364 | — | — | — | — | — | 4.890 | — | 2.090 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.107 | 0.225 | 0.993 | 2.925 | 1.716 | 6.355 | — | 2.908 | — | 9.502 | — | 3.049 | — | 27.119 |
| | 0.357 | — | 2.065 | 0.341 | 4.732 | — | — | — | — | — | — | — | 21.825 | 2.571 |
| | — | — | 5.594 | — | 8.540 | — | 2.942 | — | 9.122 | — | — | — | 1.875 | — |
| | 0.862 | — | 1.012 | — | 0.383 | — | — | — | — | — | 5.147 | — | 2.694 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.455 | — | 0.537 | — | 0.751 | — | 0.065 | — | — | — | 0.423 | — | — | — |
| | — | 0.913 | — | 1.077 | — | 1.507 | — | 0.130 | — | — | — | 0.849 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 2.058 | — | 3.112 | — | — | — | — | — | 0.279 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.650 | — | 4.028 | — | 5.961 | — | 0.092 | — | — | — | 1.042 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.006 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.260 | 0.260 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | | | c 2.072 | c 1.970 | | |
| | 8.047 | 8.047 | 13.558 | 13.559 | 22.675 | 22.676 | 44.270 | 44.270 | 255.731 | 255.731 | 15.074 | 15.074 | 47.878 | b 47.938 |
| | | L. | 8.1 ° | Bu. L. HP. | 8.4 ° | Bu. L. HP. | | LH. | | Brsch. Val.Hg. | 40 ° | HP. Rb. 213. | 21.25 ° | Rb. 186. HP. |

| Ort | | Fuente potrida, Spanien, Cuenca. | | Fuente sublantina, Spanien, Leon. | | Fuered, Ungarn. | | Gagliana, Italien, Arnothal. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | **Franz Josephsq.** | | | |
| Analytiker | | Lopez 1851. | | Chalanzon 1821. | | Heller 1854. | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.699 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | 1.519 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | — | — | 0.909 | — | 0.694 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.178 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.208 | — | 0.768 | — | 0.524 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.075 | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.087 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.321 | — | — | — | 0.064 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 7.859 | 7.035 | 0.694 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 1.379 | 0.584 | — | — | — | 0.584 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.143 | — | 0.743 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.529 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 1.527 | 3.225 | 9.822 | 11.445 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.695 | — | 0.288 | 0.528 | 0.623 | — | 2.115 | 2.115 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.264 | — | 1.231 | — | 11.951 | — | 8.002 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.917 | — | 0.151 | — | 0.957 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 1.302 | — | 0.152 | — | 0.139 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.279 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 1.065 | — | 0.290 | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.235 | — | 4.259 | — | 2.848 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.029 | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.250 | — | 1.092 | — | 6.818 | — | 4.464 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.092 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.108 | 0.108 | 3.859 | 3.859 | — | — |
| | | — | a 2.208 | d 0.002 | d 0.002 | | | | |
| | | — | b 1.227 | | | | | | |
| | | 6.858 | c 6.863 | 2.876 | 2.876 | 27.047 | 27.045 | 22.284 | e 22.290 |
| | | 18.75 ° | Rb. 406 | 20 ° | Rb. 467 | 11.87 ° | L. Val. | 15 ° | HP. S. |

a. Calciumsulfhydrat entsprechend einer filtrirten Lösung von 2.999 Schwefelcalcium.
b. Kieselsaure Magnesia.
c. Ab Wasser 0.006.
d. Borsäure.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
f. Salpetersaurer Kalk.

| | Galaxidion, Griechenland, Morea. | | Galleraje, Toscana, Val di Cecina. | | | | | | St. Galmier, Frankreich, Loire. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Acqua del bagno. | | Acqua forte. | | Acqua rossa. | | Cherbouquet-Badoit. | | Source martiale. | | Source Rémy. | |
| | Landerer. | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | | Henry 1849. | | Bouis 1864. | | Bouis 1864. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.621 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.423 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 19.823 | 19.376 | 2.776 | — | 1.388 | — | 6.250 | — | 4.800 | — | 2.000 | — | 2.000 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.650 | — | 0.642 | — | 1.289 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.424 | — | 3.395 | — | 2.068 | — | 7.435 | — | 3.003 | — | 1.897 | — | 1.897 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.246 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.191 | 0.191 | — | — | — | — |
| | 0.919 | 1.463 | — | 0.472 | — | — | — | — | 1.844 | — | 0.800 | — | 0.842 | — |
| | 2.305 | 2.305 | 5.906 | 6.724 | 4.982 | 4.957 | 11.152 | 7.562 | — | 1.559 | — | 0.232 | 6.699 | 7.110 |
| 20 | 0.521 | — | 2.193 | — | 0.785 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.909 | — | 0.909 | — | 4.548 | — | — | — | 0.563 | — | 0.380 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.326 | — | 1.780 | — | 8.018 | 5.765 | 12.256 | 6.212 | 8.527 | — | 3.456 |
| | — | — | — | — | — | 0.891 | 0.316 | 5.883 | 4.200 | 2.537 | 8.168 | 7.920 | 0.759 | 0.320 |
| | — | — | 11.380 | — | 14.756 | — | 18.767 | — | 10.200 | — | 10.224 | — | 7.800 | — |
| | — | — | 0.957 | — | 0.957 | — | 4.787 | — | — | — | 0.593 | — | 0.400 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.550 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.862 | — | 0.450 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.730 | — | 0.903 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 3.615 | — | 5.018 | — | 3.545 | — | 2.269 | — | 3.018 | — | 2.076 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.478 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 7.288 | — | 7.888 | — | 5.570 | — | 3.568 | — | 5.386 | — | 3.260 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.329 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | — | f0.530 | | | | |
| | 23.568 | 23.568 | 24.483 | 24.481 | 23.510 | 23.511 | 42.561 | 42.561 | 28.890 | 28.889 | 28.447 | 28.446 | 18.500 | 18.499 |
| | | HP. | 46.25 ° | HP. S. | 17.5 ° | S. | 17.5 ° | S. | 8 ° | HP. Jo. | 8 ° | Ksch. 1874. | 8 ° | Jo. |

| Ort | | Galthof, Mähren. | | Gamarde, Frankreich, Landes. | | | | Gandersheim, Braunschweig. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Bitterq. | | Bucquieron (Buccuron). | | Deux-Louts. | | Hroswithaq. | |
| Analytiker | | Osnaghi 1855. | | Meyrac. | | Salaignac. | | Otto 1881. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | 0.026 | 0.026 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | a 0.865 | — | 0.152 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.348 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.049 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.138 | 0.138 | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2.878 | — | 0.694 | 0.025 | 7.000 | 3.988 | 137.336 | 128.267 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.184 | 0.053 | 0.880 | 0.373 | 3.645 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.405 | — | 0.787 | — | 3.449 | — | 12.731 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.261 | — | — | — | — | — | 0.078 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 2.410 | 2.410 | — | — | — | — | 0.057 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 49.394 | 51.737 | — | — | — | — | — | 7.322 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 74.490 | 74.490 | — | 0.165 | 0.358 | 0.998 | 5.345 | 9.953 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 6.780 | — | 0.187 | — | 0.724 | — | 12.250 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.065 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 2.668 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 0.540 | — | 2.904 | — | 3.472 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 4.579 | — | 2.655 | — | 3.712 | — | 3.557 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.069 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.500 | — | 0.130 | — | 0.120 | — | 0.177 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.003 | — | 0.261 | — | 0.241 | — | 0.355 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 3.359 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.100 | — | — | — | — | — | 0.030 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.798 | — | 1.306 | — | 0.566 | — | 0.174 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.230 | — | 0.080 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.032 | 0.032 | 0.210 | 0.210 | — | — |
| | | | | — | b 1.348 | | | | |
| | | 141.269 | 141.269 | 4.747 | 4.747 | 13.156 | 13.157 | 162.492 | 162.492 |
| | | 16.2 ° | L. HP. Hf. | 13.7 ° | S. (HP. c) | 15-17.5° | HP. c | 12.5 ° | d |

a. Angegeben sind 0,814 Schwefel.

b. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 1.832 Schwefelcalcium.

c. Bei HP. I. 351 sind beide Analysen wohl irrthümlich für 1000 statt für 7680 angegeben. Man vergleiche auch HP. I. 263.

d. Nach Otto, Hroswithaquelle, Halle a/S. 1881.

e. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.011.

| | Gandersheim, Braunschweig. | | Garmiswyl, Schweiz, Freiburg. | | Wildbad Gastein, Salzburg. | | Gath, Ungarn. | | Gavá, Spanien, Barcelona. | | Gavorano, Toscana. | | Gazost, Frankreich, Hautes-Pyrénées. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Wilhelmsq.** | | | | | | | | | | | | **Nabeas.** | |
| | Otto 1881. | | Lüthy 1826. | | Ullik 1864. | | | | Samponts. | | Giulj. | | Eine Commission 1841. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.010 | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | ? | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.460 | 0.460 |
| 5 | — | — | — | ? | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.357 | — | — | — | 0.116 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 59.919 | 57.073 | — | — | 0.428 | 0.076 | — | — | 0.437 | — | — | — | 3.923 | 3.529 |
| | — | — | — | — | 0.027 | 0.027 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.942 | — | 0.073 | — | — | 0.019 | 1.856 | — | 1.211 | 0.296 | — | — | 0.292 | 0.292 |
| | — | 3.422 | — | 0.086 | — | 0.216 | — | 2.169 | — | 1.484 | — | — | 0.215 | 0.485 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.091 | — | — | — | 0.008 | — | — | — | — | — | — | — | 0.047 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.030 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.017 |
| | 0.417 | — | — | — | 0.135 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.028 | — | — | 2.072 | 1.352 | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 |
| | 0.584 | 1.775 | 0.502 | 0.594 | 0.011 | — | 1.034 | 1.034 | 0.221 | 0.659 | 3.268 | 3.268 | — | — |
| 20 | 2.026 | — | 0.517 | — | — | — | — | — | 1.819 | — | 2.217 | — | 0.010 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.019 | — | — | — | 0.007 | — | — | — | 1.479 | — | 2.272 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 0.242 | — | 0.473 | — | — | — | — | — | 0.108 | — | — |
| | — | 2.120 | — | — | — | — | — | — | — | 0.560 | — | — | — | 0.416 |
| | — | — | — | — | 0.014 | — | 4.475 | 6.976 | — | 0.767 | — | — | — | — |
| | 2.296 | — | 2.296 | — | 0.281 | — | 9.946 | — | — | — | 3.590 | — | 0.340 | — |
| | 0.020 | — | — | — | 0.007 | — | — | — | 1.557 | — | 2.392 | — | 0.050 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.009 | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.184 | — | 0.086 | — | 0.496 | — | 0.911 | — | — | — | — | — | 0.032 | — |
| | — | 0.369 | — | — | — | 0.995 | — | — | — | — | — | — | — | 0.064 |
| | — | — | — | 0.164 | — | — | — | 1.739 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.984 | — | — | — | 1.945 | — | — | — | 2.309 | — | — |
| | 0.035 | — | — | — | 0.003 | — | — | — | — | — | — | — | 0.018 | — |
| 40 | — | 0.170 | — | 1.403 | — | 0.184 | — | 4.358 | — | — | — | 3.510 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.110 | 0.110 |
| | 66.433 | 66.434 | 3.474 | 3.473 | 3.483 | 3.482 | 18.222 | 18.221 | 5.245 | 5.245 | 11.467 | 11.467 | 5.450 | e 5.460 |
| | 12.8° | d | 11.9° | MA. HP. | 25-49° | Val. Hg. Hf. | 17.5° | HP. | 16.2 bis 17.5° | Rb. 469 | 35° | HP. | 12.5 bis 14° | L. |

| Ort | | Gehringswalde, Sachsen. | | Geilnau, Preussen, Nassau. | | St. Genis, Piemont. | | St. Georgen, Ungarn. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | | | **Stephansbad.** | |
| Analytiker | | Kühn. | | Fresenius 1857. | | Lavini. | | Bauer 1861. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.136 | 0.136 | 0.019 | 0.019 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.076 | — | 0.077 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.175 | — | 0.178 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.151 | — | — | — | 0.092 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | 0.010 | 0.010 | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.020 | — | 0.350 | — | 21.034 | 20.359 | 2.900 | 0.689 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.408 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.968 | — | 0.072 | — | 0.593 | — | 1.484 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | 0.0017 | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.039 | — | 0.052 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.074 | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.044 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.176 | — | — | — | 0.107 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 2.050 | 2.050 | 0.084 | — | 0.151 | 0.034 | 0.566 | 0.569 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | 0.002 | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.245 | — | 0.125 | — | 0.096 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 18.863 | 20.171 | 10.618 | 10.552 | 3.868 | 3.900 | 0.580 | 2.637 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 3.630 | 3.630 | — | — | 0.551 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.952 | — | 4.905 | — | 0.770 | — | 1.927 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.383 | — | 0.132 | — | 0.101 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.046 | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.004 | 0.004 | — | — | 0.064 | 0.064 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.247 | — | 0.254 | — | 0.180 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.495 | — | 0.510 | — | 0.361 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.659 | — | 1.870 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.015 | — | 0.020 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.036 | — | 3.272 | — | 0.524 | — | 0.404 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 0.040 | — | 0.041 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.095 | 0.095 |
| | | | | — | c0.036 | | | | |
| | | 24.885 | 24.884 | 20.455 | 20.4567 | 26.436 | 26.435 | 7.187 | 7.189 |
| | | 28.75 ° | HP. | 10 ° | Hf. HP. Val. | 11.2 bis 13.7 ° | HP. | 16.2 ° | A.Ph.bl. Hg. |

a. Ab Kohlensäure 1.030.
b. Die vier Quellen haben häufig ihre Namen gewechselt.
c. Manganchlorür.

| | Georgenbad, Sachsen. | | Geroldsgrün, Reuss. | | Gerolstein, Rheinpreussen. | | St. Gervais, Frankreich, Haute-Savoie. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Sauerbrunnen.** | | **Eisenq.** | | | | **S.ferrugineuse.** b | | **S. Gonthard.** b | | **S. de Mey.** b | | **S. du Torrent.** b | |
| | | | Fuchs. | | Winter 1877. | | Bourne 1849. | | Lossier. | | Lossier. | | Lossier. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.042 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.096 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.732 | — | 0.751 | — | 0.794 | — | 0.775 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.660 | 0.056 | 0.385 | — | 15.120 | 11.093 | 19.732 | 8.292 | 17.061 | 6.288 | 17.258 | 6.644 | 16.844 | 6.365 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.667 | 0.667 | 0.667 | 0.667 | 0.667 | 0.667 |
| 10 | — | 0.490 | — | — | — | 0.763 | 1.248 | 1.248 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.365 | — | 2.928 | — | 9.009 | — | 9.661 | — | 9.478 | — | 9.364 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.043 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.642 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.855 | — | 0.877 | — | 0.928 | — | 0.906 | — |
| | 0.734 | — | 0.515 | — | 3.760 | — | 19.732 | 29.419 | 17.401 | 28.187 | 17.466 | 28.276 | 17.997 | 28.301 |
| | — | — | 1.266 | 0.904 | — | 3.177 | — | — | 1.625 | 1.625 | 1.615 | 1.615 | 1.623 | 1.623 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 8.715 | — | 9.644 | — | 9.628 | — | 9.160 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.785 | — | 1.010 | — | — | — | 0.118 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.367 | 6.917 | — | 1.037 | 10.415 | 19.020 | — | 4.445 | — | 1.313 | — | 1.086 | — | 1.015 |
| | 0.661 | — | 13.492 | 13.877 | 4.419 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 4.680 | — | 3.802 | — | 2.471 | — | 2.333 | — | 2.110 | — | 2.459 | — |
| | ? 5.517 | — | 1.063 | — | — | — | 0.124 | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | 0.220 | — | — | — | 0.458 | — | 0.457 | — | 0.559 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.441 | — | — | — | 0.919 | — | 0.917 | — | 1.122 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.637 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.400 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.580 | — | 2.572 | — | 0.314 | — | — | — | 0.654 | — | 0.652 | — | 0.906 |
| | — | 0.469 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.022 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 12.939 | 12.939 | 21.401 | 21.402 | 37.736 | 37.736 | 53.277 | a54.306 | 50.066 | 50.065 | 50.129 | 50.129 | 50.257 | 50.256 |
| | | HP. | | HP. | | A. Ph. 1877. | 20 ° | Hg. | 39 ° | Jo. | 42 ° | Jo. | 39 ° | Jo. |

| Ort | | Giengen, Wildbad, Württemberg. | | Giesshübl-Puchstein, Böhmen. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | Elisabethq. | | Franz-Josefsq. | | Königs-Ottoq. | |
| Analytiker | | Salzer. | | Nowak, Kratschmer 1877. | | Schneider 1862. | | Nowak, Kratschmer 1877. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | 0.208 | — | — | — | 0.172 | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.027 | — | — | — | 0.223 | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 0.0043 | 0.0043 | 0.0008 | 0.0008 | 0.075 | 0.075 |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.075 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.092 | — | 0.067 | — | 0.211 | — | 0.017 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.025 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.016 | — | 0.070 | — | — | — | 0.075 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.291 | — | 0.463 | 0.463 | 0.313 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.034 | — | — | 1.285 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.070 | 0.016 | — | 0.135 | — | 0.521 | — | 0.199 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.029 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.032 | — | 0.071 | — | 0.034 | — | 0.034 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.009 | — | 0.0035 | — | 0.013 |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 10.768 | 9.672 | 7.950 | 7.937 | 11.928 | 10.480 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.240 | 0.400 | 1.341 | 1.195 | 1.691 | 1.136 | 2.134 | 1.920 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.906 | — | 2.225 | — | 2.434 | — | 3.438 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.034 | — | 0.075 | — | 0.036 | — | 0.036 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.010 | — | 0.0037 | — | 0.014 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.117 | — | 0.450 | — | 0.680 | — | 0.594 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_3$ | — | — | — | 0.903 | — | 1.364 | — | 1.192 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.223 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.366 | — | 0.832 | — | 0.840 | — | 1.329 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.006 | — | 0.027 | — | 0.154 | — | 0.029 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.295 | — | 1.882 | — | 1.898 | — | 2.868 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.078 | 0.078 | 0.018 | 0.018 | 0.025 | 0.025 | 0.020 | 0.020 |
| | | | | a 0.869 | a 1.428 | — | c 0.511 | a 1.275 | a 1.811 |
| | | 4.553 | 4.552 | 16.2863 | 16.2863 | 14.9455 | 14.9443 | 20.057 | 20.058 |
| | | 8.5 ° | Hy. | 11.4 ° | b Ksch. 1878. | 11.6 ° | b Hg. HP. | 7.7 ° | b Ksch. 1878. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Nach Löschner, Giesshübl-Puchstein. Karlsbad 1879.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Wenn statt der von Rubio angegebenen Gramme im Pfunde zu verstehen sind spanische Grane, so sind sämmtliche Zahlen mit 20 zu dividiren
e. Ab Wasserstoff 0.007.
f. Wohl unvollständig
g. Ab Kohlensäure, Wasserstoff nnd Wasser 0.118.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.025.

| | Giglio, Toscana, Insel. | | Gigonza, Spanien, Cadix. | | Gisland, England, Cumberland. | | | | Giunco-Marino, Toscana. | | Gleesthal, Preussen, Coblenz. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Eisenq. | | | | Eisenq. | | Schwefelq. | | | | Glücksbor. | | Q. oberhalb des Glücksbor. | |
| | Giulj. | | Mejia. | | Garnett. | | Garnett. | | Giulj. | | Bischoff 1832. | | Bischoff 1832. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 2.951 | — | — | — | 1.020 | 1.020 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 2.669 | 9.440 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.165 | 2.972 | 7.734 | — | 0.402 | — | 0.536 | 0.536 | 5.666 | 1.030 | 0.553 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.131 | — | 7.337 | — | — | — | — | — | 3.622 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.251 | — | — | — | 0.509 | — | 0.344 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.235 | — | — | — | 0.335 | — | 0.208 | — | 0.910 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.451 | 12.691 | 7.109 | — | — | — | — | — | — | 0.391 | — | 1.236 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | 1.388 | — | 31.613 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 6.247 | 6.247 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.418 | — | 1.324 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | 0.694 | 0.694 | — | 21.741 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.515 | — | — | 5.042 | 10.990 | 6.003 | 6.205 | — | 0.195 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 7.656 | 7.656 | 4.652 | 4.652 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 4.702 | — | 5.089 | — | 4.877 | — |
| | — | — | — | — | 0.670 | — | — | — | 0.957 | — | 1.036 | — | 3.994 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 1.150 | — | — | — | — | — | — | — | 0.379 | — | 0.456 | — |
| | — | — | — | 2.307 | — | — | — | — | — | — | — | 0.760 | — | 0.915 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 9.311 | — | — | — | — | — | — | — | 1.980 | — | 1.897 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | — | — | 0.066 | — | — | — | — | — | 3.562 | — | 5.062 |
| | — | — | — | — | — | 0.012 | — | — | — | — | — | — | — | 0.260 |
| | — | — | — | 1.562 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | c 2.777 | c 2.777 | | | | | | | | | | | | |
| | 15.271 | 15.272 | 58.808 | 58.807 | 1.072 | e 1.079 | 1.556 | 1.556 | 16.367 | g 16.486 | 21.107 | h 21.133 | 15.215 | 15.215 |
| | 15 ° | HP. | 18.1 ° | Rb. 149 d | | f HP. | | f HP. | 16.2 ° | S. | 10.5 ° | L. | 13 ° | L. |

| Ort | | Gleichenberg, Steiermark. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Constantinsq. | | Emmaq. | | Johannes-brunnen. | | Klausenq. | |
| Analytiker | | Gottlieb 1870. | | Gottlieb 1870. | | Gottlieb 1870. | | Gottlieb 1866. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | 0.085 | 0.085 | 0.0126 | 0.0126 | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.603 | 1.384 | 2.297 | 0.712 | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 18.435 | 7.207 | 15.782 | 4.590 | 4.743 | — | 0.002 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.055 | 0.055 | 0.028 | 0.028 | 0.021 | 0.021 | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 5.357 | — | 5.064 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 3.930 | — | 4.001 | — | 4.739 | — | 0.002 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | 0.0014 | — | — | — | 0.013 | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.009 | — | 0.015 | — | 0.052 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.145 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.083 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.705 | — | 1.066 | — | 0.011 | — | 0.069 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.217 | 0.748 | — | 0.814 | — | 0.019 | 0.109 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.019 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | 0.0016 | — | — | — | 0.015 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.041 | — | 0.060 | — | — | — | 0.136 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.007 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 36.236 | 48.536 | 33.154 | 45.164 | 28.310 | 33.816 | 0.188 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 7.224 | — | 6.829 | — | 6.342 | 6.342 | 0.089 | 0.069 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.102 | — | 5.195 | — | 7.186 | — | 0.339 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.043 | — | 0.063 | — | 0.236 | — | 0.143 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | 0.120 | 0.120 | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.028 | 0.028 | 0.020 | 0.020 | 0.064 | 0.064 | 0.028 | 0.028 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.634 | — | 0.611 | — | 0.232 | — | 0.712 | e 0.441 |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.272 | — | 1.226 | — | 0.466 | — | 0.253 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.275 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 0.402 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.0033 | — | 0.006 | — | 0.020 | — | 0.004 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.898 | — | 0.858 | — | 0.862 | — | 0.374 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | — | a 0.882 | — | d 0.013 |
| | | | | | | | | — | a 0.072 |
| | | 68.6909 | 68.6924 | 64.223 | 64.222 | 48.0246 | 48.0386b | 1.683 | 1.682 |
| | | 17.25 ° | Val. Hg.HP. | 15.3 ° | Val. Hg.HP. | 12.2 ° | c | 9.75 ° | c. Hg. HP. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.013.
c. Nach Macher, Gleichenberg, Graz 1873.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Lösliche Kieselsäure.
f. Soole?
g. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.127.
h. Nach Scholz, Schlesischer Bädertag, Reinerz 1878.

| | Gleichenberg, Steiermark. | | Gleissen, Preussen, Brandenburg, | | | | Gmunden, Oberösterreich. | | | | Goczalkowitz, Schlesien. | | Godelheim, Westphalen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Römerq.** | | **Alaunq.** | | **Eisenq.** | | **Hallstädter Soole.** f | | **Soole.** | | | | **Bade- oder Stahlq.** | |
| | Hruschauer 1845. | | John. | | John. | | Erlach. | | | | Schwarz. | | Witting. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.134 | 0.134 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.009 | 0.009 | 0.56 | 0.56 | 0.407 | 0.407 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.600 | 1.600 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 328.319 | 326.993 | — | — |
| | 18.003 | 7.918 | — | — | — | — | 34.036 | 33.070 | 2360.01 | 2337.82 | — | — | 9.949 | 2.184 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 4.998 | — | — | — | — | 0.388 | 0.890 | — | — | 31.768 | 31.768 | — | 0.530 |
| | — | 3.561 | — | — | — | — | — | 0.330 | — | 21.05 | 54.600 | 54.600 | — | 6.747 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.133 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.827 | — | — |
| | — | — | — | 0.077 | — | — | — | — | — | — | — | 0.579 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.801 | 0.537 | — | — | — | — | — | 1.012 | 26.95 | 49.00 | — | — | 1.451 | — |
| | — | — | 0.026 | 0.026 | 0.287 | 0.079 | 0.635 | — | 25.67 | 25.67 | — | — | 5.427 | 4.757 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 0.272 | — | 25.81 | — | — | — | 0.765 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.283 | — | — | — | 0.263 | — | 0.025 | — | 5.24 | — | — | — | 2.986 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.271 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 31.852 | 43.625 | — | — | — | — | — | 0.014 | — | 5.18 | — | 1.702 | — | 9.115 |
| | 6.740 | — | 0.582 | 0.582 | 0.034 | 0.256 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.622 | — | 1.725 | — | 1.066 | — | 0.141 | — | — | — | — | — | 7.949 | — |
| | 0.298 | — | 0.220 | — | 0.277 | — | 0.026 | — | 5.52 | — | 1.655 | — | 3.143 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.286 | — |
| | — | — | — | — | | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.164 | 0.164 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.593 | — | 0.306 | — | 0.300 | — | 0.065 | — | — | — | — | — | 0.977 | — |
| | — | 1.190 | — | — | — | — | — | 0.130 | — | — | — | — | — | 1.960 |
| | — | — | — | 0.584 | — | 0.573 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.392 | — | 0.143 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.051 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.716 | — | 1.175 | — | 0.651 | — | 0.092 | — | — | — | — | — | 1.396 |
| | — | — | — | 0.022 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.142 | 0.142 | 0.398 | 0.398 | — | — | — | — | — | — | 0.911 | 0.911 |
| | 63.124 | 63.125 | 3.001 | 3.000 | 2.362 | 2.363 | 35.572 | 35.572 | 2444.52 | 2444.52 | 418.483 | 418.610g | 30.858 | 30.857 |
| | 16 ° | L. c | 7.5-10 ° | S. | 7.5-10 ° | S. | | Hg. | | HP. | 16.25 ° | h | | HP. S. |

| Ort | | Godelheim, Westphalen. | | Godesberg, Rheinprovinz. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Trink- oder Salzq. | | Draitschbrunnen. | | Neue Quelle. | | Stahlq. | |
| Analytiker | | Himly. | | Pickel. | | Mohr 1875. | | Richter 1865. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | 0.0015 | 0.0015 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.0013 | 0.0013 | — | — | — | — | 0.0024 | 0.0024 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | 0.198 | — | 0.300 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | 0.050 | 0.050 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 24.734 | 4.296 | 0.716 | — | 5.369 | — | 9.502 | 2.776 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.0074 | 0.0074 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 1.660 | 2.232 | — | — | — | — | — | 2.654 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 18.687 | — | 0.679 | — | 4.946 | — | 3.020 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.026 | — | — | — | — | — | 0.029 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.231 | — | 0.351 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 2.734 | 1.569 | 1.870 | — | 3.313 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 2.863 | 2.141 | — | 0.930 | — | 1.305 | — | 2.729 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 1.098 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 1.976 | — | 0.068 | — | 0.550 | — | 0.376 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.164 | — | — | — | — | — | 0.023 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 25.980 | 13.340 | 14.700 | 5.275 | 13.774 | 13.655 | 25.463 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.992 | — | 5.608 | 4.215 | 6.493 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 23.098 | — | 5.812 | — | 6.955 | — | 3.921 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 2.080 | — | 0.072 | — | 0.579 | — | 0.396 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.173 | — | — | — | — | — | 0.024 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.074 | 0.074 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.098 | — | 0.325 | — | 0.150 | — | 0.134 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.197 | — | 0.652 | — | 0.301 | — | 0.269 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 1.917 | — | 0.209 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.010 | — | — | — | — | — | 0.011 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.114 | — | 3.476 | — | 0.540 | — | 0.164 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.032 | 0.032 | — | — | 0.064 | 0.064 |
| | | 55.8153 | 55.8143 | 24.023 | 24.023 | 26.037 | 26.038 | 37.9993 | 38.0023 |
| | | | Hg. | 12.5 ° | Hg. S. | | Ksch. 1876. | | Ksch. 1873. |

a. Schwefeleisen.
b. Phosphorsaurer Kalk.
c. Phosphorsäure.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Kohlensaures Manganoxydul.
f. Ab Wasserstoff 0.006.

| | Godesberg, Rheinprovinz. | | Gögging, Bayern. | | Göppingen, Württemberg. | | Göschwitz, Sachsen-Weimar. | | La Golaise, Schweiz, Wallis. | | Goldach, Schweiz, St. Gallen. | | Goldbach, Bayern. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Trinkq.** | | | | | | | | | | | | | |
| | Bischoff. | | Vogel. | | Siegwart. | | | | Henry. | | Simmler. | | Trommsdorff. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.116 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.266 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.886 | 1.050 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.049 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 19.010 | 14.007 | 0.729 | — | — | — | — | — | 0.070 | 0.070 | 0.038 | — | 0.376 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 1.392 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.120 | — | 0.691 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.234 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.255 | — | 0.185 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.012 | 0.012 | — | — |
| | 4.779 | — | 0.234 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.931 | — | 0.198 | — | — | 6.156 | 6.156 | 3.744 | 3.744 | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 7.404 | — | 12.743 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.136 | — | — | — | — | — | — | — | 0.346 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 4.355 | — | 7.313 | — | — | — | — |
| | 11.128 | 22.216 | 1.493 | 1.660 | 1.677 | 1.677 | — | — | — | — | 0.476 | 0.183 | 1.733 | 1.881 |
| | 6.071 | — | 1.071 | 0.859 | 1.588 | 1.588 | — | — | — | — | 1.300 | 1.300 | 0.422 | 0.422 |
| | 4.049 | — | 1.500 | — | 11.981 | — | 10.662 | — | 3.079 | — | 4.820 | — | 1.800 | — |
| | 0.143 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.728 | — | 0.528 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.444 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.065 | 0.065 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.156 | — | 0.208 | — | — | — | — | — | 0.100 | — | 0.140 | — | 0.138 | — |
| | — | 0.313 | — | 0.417 | — | — | — | — | — | — | — | 0.281 | — | 0.277 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.191 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.235 | — | 4.659 | — | 7.196 | — | 6.420 | — | 1.875 | — | 0.700 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.222 | — | 0.964 | — | 7.322 | — | 6.516 | — | 1.882 | — | 3.671 | — | 1.304 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.073 | — | 0.001 |
| | — | — | — | 0.061 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.180 | 0.180 | 0.324 | 0.324 | 0.138 | 0.138 |
| | | | | | | | | | a 0.200 | c 0.165 | d 0.120 | d 0.060 | | |
| | | | | | | | | | b 0.360 | — | — | e 0.321 | | |
| | 45.401 | 45.402 | 5.351 | 5.351 | 15.246 | 15.246 | 24.222 | 24.223 | 21.362 | 21.361 | 8.402 | 8.404 | 5.135 | f 5.142 |
| | 12.5 ° | HP. | | S. HP. | | HP. | | S. | | HP. | | Hf. | | HP. S. |

| Ort | | Goldberg, Mecklenburg. | | Sta. Gonda, Toscana, Erathal, | | Gonten, Schweiz, Appenzell. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Stahlq. | | | | Badewasser. | | Goldbrunnen. | |
| Analytiker | | Scheel 1864. | | Giulj. | | Löwig. | | Stein. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 1.922 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2.040 | — | 4.167 | 3.388 | 0.024 | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.198 | — | 1.647 | 1.647 | 0.027 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.760 | 0.391 | 1.131 | — | 0.022 | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.154 | — | — | — | 0.027 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.423 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.297 | — | — | — | 0.208 | — | 0.472 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.658 | — | — | — | 0.105 | 0.105 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 0.238 | — | — | — | 0.054 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.053 | 0.053 | 0.046 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 0.228 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.437 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.137 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 1.940 | — | 0.750 | — | — | 5.093 | 4.892 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.802 | 2.069 | — | — | 0.393 | 0.432 | 0.123 | 0.172 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 9.458 | — | 0.720 | — | 3.150 | — | 0.054 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.309 | — | — | — | 0.593 | — | 1.348 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.144 | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | 0.432 | 0.432 | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.227 | 0.227 | — | — | 0.033 | 0.033 | 0.209 | 0.209 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.278 | — | — | — | 0.030 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.558 | — | — | — | 0.025 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.033 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.285 | — | — | — | 1.198 | — | 0.021 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.059 | — | — | — | 0.0105 | — | 0.065 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.790 | — | — | — | 2.224 | — | 0.858 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.059 | — | 0.135 |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.167 | 0.167 | — | — | 0.038 | 0.038 | 0.525 | 0.525 |
| | | — | a 3.038 | | | | | — | b 0.124 |
| | | 18.694 | e 18.714 | 7.153 | 7.154 | 4.4565 | 4.457 | 7.463 | 7.462 |
| | | | Hg. | 16.2 ° | HP. | 8.10 ° | MA. | | S. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Natronaluminat.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.010.
d. Nach einer brieflichen Mittheilung des Besitzers.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.

| | Goriatschewodsk, Russland, am Terek. | | Gortwa-Kisfalú, Ungarn. | | Gori, Russland, Tiflis. | | Gottleuba, Sachsen. | | Gournay, Frankreich, Seine-infér. | | Grabalos, Spanien, Logroño. | | Graena, Spanien. Granada. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Katharinenq.** | | | | | | | | | | | | **Baño fuerte.** | |
| | Herrmann. | | Marikowsky. | | Kersten. | | | | Dupray. | | Merino und Andrès 1837. | | Baldovi 1845. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.008 | — | — | — | — | — | 0.058 | — | — | — |
| | 0.085 | 0.085 | — | — | — | 0.018 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.305 | 0.427 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.379 | 1.060 | — | — | 1.091 | — | — | — | — | — | 0.145 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.215 | — | — | — | 0.142 | — | — | — | 0.120 | — | 0.079 | — |
| | — | 0.303 | — | 0.252 | — | 1.035 | 0.059 | — | — | — | — | 0.278 | — | 0.092 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.147 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.965 | — | — | — | 0.093 | — | 0.132 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.225 | 4.014 | — | — | 7.163 | 7.384 | — | — | — | — | — | 0.176 | — | — |
| | — | 0.178 | — | — | 1.528 | 1.528 | — | — | 0.456 | — | 1.015 | 1.165 | 4.435 | 4.535 |
| 20 | — | — | — | — | 0.211 | — | 0.471 | — | 0.252 | — | 7.837 | — | 5.860 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.526 | — | 0.860 | — | — | — | 0.591 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 4.411 | — | 3.069 |
| | 4.739 | 4.839 | — | — | — | 1.089 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.190 | — | 2.354 | 2.644 | — | — | — | 0.190 | — | 0.487 | — | — | — | — |
| | 0.393 | — | 1.665 | — | 3.401 | — | 0.213 | — | 1.602 | — | 2.287 | — | 6.880 | — |
| | — | — | 2.757 | — | — | — | 0.821 | — | 1.282 | — | — | — | 0.622 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.086 | 0.086 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.218 | — | 0.289 | — | 0 018 | — | — | — | — | — | 0.150 | — | 2.534 | — |
| | — | 0.437 | — | — | — | 0.036 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.552 | — | — | — | — | — | — | — | 0.286 | — | 4.838 |
| | — | — | — | 0.256 | — | 0.888 | — | 0.308 | — | 0.727 | — | 3.746 | — | 2.740 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.312 | — | 2.334 | — | 1.439 | — | 0.452 | — | 1.349 | — | 1.398 | — | 4.546 |
| | — | — | — | 0.276 | — | — | — | — | — | 0.038 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.004 | — | — | — | — | — | 0.030 | — | — |
| | — | — | 0.144 | 0.144 | 0.220 | 0.220 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 11.315 | 11.314 | 7.424 | 7.423 | 13.640 | 13.641 | 1.706 | c1.716 | 3.592 | 3.593 | 11.917 | 11.917 | 20.410 | 20.411 |
| | 81.2 ° | HP. S. | 12.5 ° | S. HP. | 17.75 ° | HP. | | d | | HP. | 17 ° | Hg. Jo. | 40.7 ° | Rl. 216. |

| Ort | | Graena, Spanien, Granada. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Eisenq. | | Schwefelq. | | Teja y Tejilla. | | Tejuela. | |
| Analytiker | | | | | | Baldovi 1845. | | Baldovi 1845. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | ? | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.052 | — | 0.079 | — | 0.079 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.061 | — | 0.092 | — | 0.092 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 15.714 | 14.412 | 3.125 | 3.190 | 4.278 | 4.378 | 4.752 | 4.852 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.051 | — | 17.708 | — | 11.644 | — | 2.456 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 1.706 | — | 0.792 | — | 0.422 | — | 0.507 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 9.957 | — | 6.560 | — | 1.112 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 1.392 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 17.140 | — | 2.653 | — | 5.639 | — | 18.263 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.796 | — | 0.834 | — | 0.444 | — | 0.534 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.976 | — | 1.172 | — | 1.822 | — | 1.742 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 1.863 | — | 2.237 | — | 3.478 | — | 3.326 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 5.799 | — | 7.227 | — | 5.285 | — | 6.482 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 10.504 | — | 2.080 | — | 3.690 | — | 11.454 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 35.677 | 35.676 | 25.544 | 25.544 | 23.906 | 23.905 | 27.826 | 27.825 |
| | | | HP. | 35° | HP. | 35° | Rb. 216 | 35° | Rb. 216 |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.008.
b. Natronaluminat.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Doppeltkohlensaures Lithion.
e. Kohlensaures Lithion.

| | Graenichen, Schweiz, Aargau. | | Gran, Ungarn. | | | | La Grande Rive, Frankreich, Haute-Savoie. | | Grauhof, Preussen. | | Greifenberg, Bayern. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | **Kis-Leva-Quelle.** | | **Schihulzki-Quelle.** | | | | **Harzer Sauerbrunnen.** | | **Badeq.** | | **Trinkq.** | |
| | Bauhof 1829. | | Schmidt. | | Redtenbacher. | | Tingry. | | | | Secamp 1864. | | Secamp 1864. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.787 | — | — | — | 0.061 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.337 | — | — | — | 16.380 | 10.657 | 0.059 | — | 6.952 | 4.426 | 0.008 | — | 0.030 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.386 | — | — | — | — |
| | — | 0.116 | — | — | — | 4.195 | — | 0.056 | — | 1.901 | — | 0.008 | — | 0.028 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.521 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.134 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.089 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.005 | — | 0.027 |
| | — | — | — | — | 0.920 | — | — | — | 0.071 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 42.240 | 40.044 | 0.122 | — | 0.114 | 0.172 | — | — | — | — |
| | — | — | 937.2 | 937.2 | 125.104 | 127.595 | — | 0.104 | — | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.434 | — | — | — | 6.863 | 0.250 | 0.095 | 1.393 | 4.423 | 0.172 | 0.183 | 0.082 | 0.120 |
| | 0.515 | 0.515 | 43.2 | 43.2 | 2.657 | — | 0.689 | 0.581 | 0.521 | — | 1.798 | 1.798 | 1.844 | 1.844 |
| | 3.986 | — | 2.7 | — | 5.447 | — | 2.506 | — | 2.468 | — | 3.537 | — | 3.757 | — |
| | 0.255 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.014 | — | 0.076 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | 1.150 | — | 0.078 | — | 0.062 | — | 0.199 | — | 0.178 | — |
| | — | — | — | — | — | 2.307 | — | 0.156 | — | 0.124 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.380 | — | 0.340 |
| | — | 1.491 | — | 1.05 | — | — | — | 0.946 | — | — | — | 1.190 | — | 1.287 |
| | — | — | — | — | 0.200 | — | 0.078 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.322 | — | 1.65 | — | 1.128 | — | 1.696 | — | 0.088 | — | 2.175 | — | 2.322 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.001 | — | 0.008 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.021 | 0.021 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | — | b 0.149 | | | c 0.056 | c 0.056 | c 0.046 | c 0.046 |
| | | | | | | | | | | | d 0.030 | e 0.019 | d 0.022 | e 0.014 |
| | 5.114 | a 5.122 | 983.1 | 983.10 | 194.098 | 194.097 | 3.782 | 3.783 | 11.581 | 11.581 | 5.814 | 5.815 | 6.035 | 6.036 |
| | | MA. | | Hg. | | L. HP. | 12.5 bis 17.5 ° | HP. | | Brsch. | 10 ° | Hg. A. Ph. 1865 | 10 ° | Hg. A. Ph. 1865 |

| Ort | | Grenzach, Baden. | | Gréoulx, Frankreich, Basses-Alpes. | | | | Gretenberg, Bayern. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | S. ancienne Gravier. | | Source nouvelle Guibert. | | | |
| Analytiker | | Bunsen. | | Grange. | | Bouillay und Henry. | | Dumênil. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | 0.640 | 0.640 | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.016 | — | — | — | b 0.338 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | 0.541 | 0.578 | 0.365 | 0.365 | — | 0.775 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.170 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.147 | 0.147 | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 18.580 | 6.707 | 15.835 | 8.945 | 10.297 | 7.969 | 1.777 | 0.348 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 3.029 | — | 1.605 | 2.618 | 1.065 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 14.619 | — | 3.763 | — | 3.103 | 0.588 | 1.944 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.082 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 1.277 | — | 0.281 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.199 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 32.796 | 39.938 | — | 3.128 | — | 0.291 | — | 0.323 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 3.829 | 1.277 | — | 0.782 | 2.128 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 11.043 | — | 1.550 | — | 1.877 | — | 0.911 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.095 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.101 | — | — | — | 0.080 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.354 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 7.447 | — | 2.538 | — | 2.205 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 7.287 | — | 3.243 | — | 2.041 | — | 0.795 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.106 | — | — | — | 0.084 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | 0.180 | 0.180 | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.018 | 0.018 | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.099 | — | 1.200 | — | 0.195 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.199 | — | 2.408 | — | 0.391 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.490 | — | 0.108 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.142 | — | 0.494 | — | — | — | 0.486 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.008 | — | — | — | 0.179 |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.620 | 0.620 | 0.154 | 0.154 | 0.031 | 0.031 |
| | | 73.579 | 73.579 | 27.017 | 27.017 | 16.968 | 16.967 | 4.440 | 4.440 |
| | | 10.5 ° | Bu. | 37.5 ° | HP. Jo. | 23.75 ° | a HP. | | S. |

a. Bei HP. sind die gleichen Mengen für 1000 angegeben.
b. Angegeben sind 58.00 Kubikzoll Schwefelwasserstoff im Pfunde, angenommen 0.58.
c. Bei Helfft sind alle Zahlen viel zu klein angegeben.

| | Griesbach, Baden. | | | | | | | | | | Griesbad, Bayern. | | Griesheim, Hessen-Darmstadt. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Antoniusq.** c | | **Badeq.** | | **Carlsq.** c | | **Josephsq.** c | | **Trinkq.** | | | | | |
| | Bunsen 1871. | | Bunsen 1666. | | Bunsen 1871. | | Bunsen 1871. | | Bunsen 1871. | | Leube. | | Jochheim. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.158 | — | 0.086 | — | 0.067 | — | 0.111 | — | — | — | — |
| | 0.014 | 0.014 | — | — | 0.005 | 0.005 | 0.068 | 0.068 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.243 | — | 0.317 | — | 0.358 | — | 0.134 | — | 0.320 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.116 | — | 0.134 | — | 0.188 | — | 0.020 | — | 0.136 | — | — | — | — |
| | — | 0.154 | — | — | — | 0.064 | — | 0.057 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.005 | — | 0.039 | — | 0.034 | — | 0.013 | — | 0.075 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.226 | 0.226 | 0.185 | — | 0.101 | — | 0.078 | — | 0.130 | — | — | — | — | — |
| | 7.156 | 6.233 | 4.341 | 3.661 | 6.847 | 6.186 | 5.978 | 5.186 | 7.777 | 7.115 | — | — | — | — |
| | 2.250 | 2.250 | 1 629 | 1.629 | 2.106 | 2.106 | 1.454 | 1.454 | 2.790 | 2.790 | 0.195 | 0.195 | 0.106 | 0.106 |
| 20 | 1.040 | — | 1.527 | — | 1.863 | — | 1.329 | — | 1.889 | — | 2.220 | — | — | — |
| | 0.179 | — | — | — | 0.074 | — | 0.066 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.580 | — | 0.311 | — | 0.563 | — | 0.405 | — | 0.743 | — | 0.075 | — | — |
| | — | 0.034 | — | 0.021 | — | 0.022 | — | 0.019 | — | 0.037 | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.887 | — | 1.192 | — | 1.240 | — | 1.069 | — | 1.133 | — | 1.266 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.076 | 1.076 |
| | 16.740 | — | 10.250 | — | 15.933 | — | 12.231 | — | 16.953 | — | 3.279 | — | 2.430 | — |
| | 0.611 | — | 0.327 | — | 0.593 | — | 0.426 | — | 0.782 | — | 0.079 | — | — | — |
| 30 | 0.036 | — | 0.022 | — | 0.023 | — | 0.020 | — | 0.039 | — | — | — | — | — |
| | 0.018 | 0.018 | — | — | — | — | 0.108 | 0.108 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.200 | 0.200 | — | — | 0.031 | 0.031 | 0.003 | 0.003 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.529 | — | 0.462 | — | 0.476 | — | 0.415 | — | 0.456 | — | — | — | — | — |
| | — | 1.061 | — | 0.927 | — | 0.955 | — | 0.833 | — | 0.915 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 6.880 | — | 4.547 | — | 6.868 | — | 5.293 | — | 7.302 | — | 2.190 | — | 0.945 |
| | 0.002 | — | 0.015 | — | 0.013 | — | 0.005 | — | 0.029 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 10.585 | — | 6.456 | — | 10.076 | — | 7.718 | — | 10.810 | — | 2.048 | — | 1.485 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 29.244 | 29.243 | 19.075 | 19.075 | 28.423 | 28.424 | 22.315 | 22.313 | 31.165 | 31.167 | 5.773 | 5.774 | 3.612 | 3.612 |
| | 8.65 ° | Bu. | 8.3 ° | Bu. | 10.2 ° | Bu. | 10.2 ° | Bu. | 9.4 ° | Bu. | 7.5 ° | HP. | 10 ° | JH. |

| | Ort | | Gross-Albertshofen, Bayern. | | Grosskarben, Hessen-Darmstadt. | | Grosslüder, Preussen, Hessen. | | Grosswardein, Ungarn. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | **Ludwigs-brunnen.** | | | | **Bischofsbad.** | |
| | Analytiker | | Vogel. | | Osann 1836. | | Reichardt 1880. | | Horváth 1835. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | 1.530 | 1.530 | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | ? 3.630 | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | ? 5.702 |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | ? ? 2.423 |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.293 | — | 5.996 | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 21.296 | — | 155.016 | 121.511 | — | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.032 | 0.032 | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.651 | — | 0.257 | 2.005 | 3.615 | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.760 | — | 17.941 | — | 31.388 | — | — |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | 0.014 | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.117 | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.342 | — | 7.006 | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 11.512 | 13.383 | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 7.220 | 7.944 | 1.683 | 1.919 | 13.002 | 17.572 | 1.154 | 7.584 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.881 | — | — | — | 11.356 | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.016 | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.068 | — | — | — | 0.619 | — | — |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.094 | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 3.253 |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 25.020 | — | 23.090 | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 0.106 | 10.438 | 7.829 | — | — | 6.859 | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 6.071 | — | 23.292 | — | 28.723 | — | 10.799 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.072 | — | — | — | 0.652 | — | — | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.099 | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.018 | 0.018 | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | — | — | 0.945 | — | 3.176 | — | 1.302 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 1.896 | — | 6.373 | — | 2.612 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.339 | — | — | — | — | — | 2.316 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.045 | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.678 | — | 1.350 | — | 4.422 | — | 11.316 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.922 |
| | Organische Substanz | — | — | — | 0.096 | 0.096 | 4.447 | 4.447 | 0.078 | 0.078 |
| | | | 14.895 | 14.895 | 58.349 | 58.349 | 228.733 | 228.735 | 37.205 | 37.206 |
| | | | | S. | 11.25 ° | L. HP. | 11.5 ° | A. Ph. 1880 | 37.5 bis 45 ° | L. Sg. Hg. |

a. Nach Lersch, Hydrochemie 393. Hager giebt die gleichen Mengen für nur 16 Unzen.
b. Schwefelsaures Kupferoxyd.
c. Schwefelsaures Zinkoxyd.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.031.

| | Grosswardein, Ungarn. | | Grosswunitz, Böhmen. | | Grub, Sachsen-Koburg. | | Gruben, Sachsen. | | Grüben, Schlesien. | | Grünen, Schweiz, Bern. | | Grundhof, Sachsen-Meiningen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Felixq.** | | | | | | | | | | | | **Sauerbrunnen.** | |
| | Horváth 1835. | | Lerch 1852. | | | | Fleck 1882. | | | | Pagenstecher. | | Schlegel. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | ? 2.900 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | ? 6.654 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.017 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.012 | 0.012 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 14.582 | 2.829 | — | — | 3.058 | — | — | — | 0.185 | — | 0.339 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | 2.286 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 10.393 | — | — | — | 5.500 | — | — | — | 0.175 | 0.638 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.096 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.0095 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.631 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.057 | — | — | — | 0.434 |
| | — | — | 1.188 | — | — | — | 0.329 | 0.329 | — | — | 0.081 | 0.081 | — | — |
| | 18.156 | 2.979 | 70.117 | 76.672 | — | — | — | 3.133 | — | — | 0.238 | 0.121 | — | — |
| | 1.241 | 7.479 | 56.352 | 56.352 | 2.878 | 2.878 | 0.730 | 3.620 | — | — | 0.454 | 0.553 | — | — |
| 20 | — | — | 5.403 | — | 4.454 | — | 13.304 | — | 0.358 | — | — | — | 0.182 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.111 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.011 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.059 | — | — | — | 1.662 | 0.325 | 0.725 | — | — | — | 0.204 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.821 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 4.392 | — | — | — | 2.620 | — | 2.878 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 8.061 | — | — | — | — | — | — | — | 0.362 | — | 0.433 |
| | 6.654 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.106 | — | — | — |
| | 11.920 | — | 7.772 | — | 12.881 | — | 1.429 | — | — | — | 4.175 | — | 0.500 | — |
| | — | — | 0.062 | — | — | — | 1.750 | — | 0.583 | — | — | — | 1.455 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.865 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.042 | 0.042 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 1.328 | — | 0.038 | — | — | — | 0.252 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.664 | — | 0.076 | — | — | — | 0.506 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.635 | — | — | — | 6.843 | — | 3.258 | — | 0.147 | — | 1.534 | — | 0.980 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 11.859 | — | 0.054 | — | 7.872 | — | 2.312 | — | 0.320 | — | 2.412 | — | 1.462 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.017 | — | — | — | — |
| | — | 1.535 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.807 | 0.807 | 0.351 | 0.351 | — | — | 0.139 | 0.139 | 0.228 | 0.228 | — | — | — | — |
| | | | | | | | b 0.0038 | b 0.0038 | | | | | | |
| | | | | | | | c 0.077 | c 0.077 | | | | | | |
| | 43.006 | 43.004 | 155.907 | 155.906 | 20.213 | 20.213 | 24.3568 | 24.3563 | 1.494 | 1.494 | 5.239 | 5.238 | 4.114 | d 4.144 |
| | 45 ° | L. Sg. Hg. | | a | | S. | 9.5 ° | Brsch. | | S. | | MA. | | HP. |

| Ort | | Grunern, Baden. | | Guardia vieja Spanien. Almeria. | | Günthersbad, Schwarzburg-Sondershausen. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | Kochsalzq. | | Schwefelq. | |
| Analytiker | | v. Babo 1858. | | Romero y Albacete 1852. | | Buchholz. | | Buchholz. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | ? | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | a 0.437 | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | 1.002 | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.086 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.194 | — | 11.489 | 2.290 | 29.065 | 20.224 | 0.315 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.045 | — | 8.727 | — | 8.388 | — | 0.299 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.060 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.100 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.066 | — | 10.064 | 17.200 | — | 6.144 | 0.178 | 0.562 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.045 | 0.091 | 8.454 | 8.454 | 0.684 | 0.684 | 1.944 | 1.944 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 6.834 | — | 5.886 | — | 1.048 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.099 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.079 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 1.244 | — | 4.852 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.553 | 0.507 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.122 | — | 4.094 | — | 4.656 | — | 4.463 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.104 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.144 | — | 0.449 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.261 | — | 0.901 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.027 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.791 | — | — | — | — | — | 2.016 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.023 | — | — | — | — | — | 0.137 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.385 | — | 1.772 | — | — | — | 2.728 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.232 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.654 | 0.654 | — | — | 0.029 | 0.029 |
| | | | | | | | | — | b 0.458 |
| | | 3.351 | 3.352 | 42.475 | 42.476 | 40.291 | 40.292 | 8.114 | 8.115 |
| | | | Hg. | | Rb. 107. | | Hg. S. HP. | 12.5 ° | Hg. S. HP. |

a. Davon 0.424 als freier Schwefel (0.399) angegeben. Bei Rubio alle Zahlen zehnfach höher.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. In beiden Analysen scheint ein Bestandtheil nicht angegeben zu sein, da die Summe zu hoch ist.
d. Natriumsulfhydrat $NaS.HS$.
e. Unterschwefligsaures Natron $NaO.S_2O_2$.
f. Kohlensaurer Strontian $SrO.CO_2$.

| | Guesalibar, Spanien, Guipuzcoa. | | | | Guillon, Frankreich, Doubs. | | Gurnigel, Schweiz, Bern. | | | | Gyrenbad, Schweiz, Zürich. | | Gythium, Griechenland, Lakonien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Badeq.** | | **Gartenq.** | | | | **Schwarzbrünnele.** | | **Stockwasser.** | | | | | |
| | Saenz Diez 1871. | | Saenz Diez 1871. | | Desfosses. | | v. Fellenberg 1849. | | v. Fellenberg 1849. | | Bauhof 1824. | | Landerer. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.585 | — | 0.623 | — | 1.678 | — | 0.277 | — | 0.020 | — | — | — | — | — |
| | — | 1.343 | — | 1.428 | — | — | 0.066 | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | 0.434 | — | 0.648 | — | 0.043 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.051 | 0.051 | 0.056 | 0.056 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.205 | — | 3.976 | — | 2.532 | — | 0.053 | — | 0.041 | — | — | — | 30.249 | 28.597 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | 0.507 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.971 | — | 3.772 | — | 0.625 | — | — | — | — | — | — | — | 1.567 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.071 | — | 0.056 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.015 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.778 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.031 | — | — |
| | 0.033 | 0.033 | 0.052 | 0.052 | — | — | 0.846 | 0.846 | 0.090 | 0.090 | — | — | — | — |
| | 2.028 | 4.275 | 2.855 | 4.852 | — | — | 0.272 | 0.009 | 0.241 | — | — | — | 2.256 | 4.262 |
| | 4.492 | 4.492 | 4.599 | 4.599 | — | — | 2.013 | 2.013 | 1.191 | 1.191 | — | — | 1.953 | 1.953 |
| 20 | 11.315 | — | 15.592 | — | — | — | 11.611 | — | 15.732 | — | — | — | 1.921 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.138 | — | 0.073 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0005 | — | 0.010 | — | — | — | 0.049 | — | 0.026 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 5.390 | — | 8.041 | — | — | — | 7.017 | — | 9.408 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.684 | — | — | — | — | — | 1.588 | 1.588 | — | — |
| | 5.079 | — | 5.784 | — | 1.679 | — | 4.465 | — | 2.590 | — | 2.531 | — | — | — |
| | 0.0005 | — | 0.010 | — | — | — | 0.051 | — | 0.025 | — | 0.090 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.040 | 0.040 | 0.055 | 0.055 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0003 | 0.0003 | — | — | — | — | 0.033 | 0.033 | 0.031 | 0.031 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.180 | — | 0.100 | — | — | — | 0.194 | — | 0.127 | — | 0.260 | — | — | — |
| | — | 0.361 | — | 0.201 | — | — | — | 0.389 | — | 0.250 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 | — | 0.496 | — | — |
| | — | 4.630 | — | 6.766 | — | — | — | 6.013 | — | 7.449 | — | 0.748 | — | — |
| | 0.006 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 3.104 | — | 3.540 | — | 1.497 | — | 2.742 | — | 1.594 | — | 1.596 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — |
| | — | 0.309 | — | 0.330 | — | 0.308 | — | 0.146 | — | 0.011 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | — | d2.425 | e0.087 | e0.087 | e0.047 | e0.047 | | | | |
| | | | | | | | — | f0.045 | — | f0.007 | | | | |
| | 28.0148 | 28.0148 | 33.702 | 33.702 | 6.573 | 6.574 | 20.106 | 20.108 | 20.208 | 20.209 | 4.469 | 4.468 | 36.379 | 36.379 |
| | 18.75 ° | Jo. c | 21.31 ° | c Jo. | 12.5 ° | S. HP. | 8.5 ° | Val. Hf. MA. | 7 ° | L. MA. Jo. | 10 ° | MA. HP. | | HP. |

| Ort | | Gyüzy, Ungarn. | | Hall, Oberösterreich. | | Hall, Tyrol. | | Hall, Württemberg. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | **Jodwasser.** | | | | **Soole.** | |
| Analytiker | | Wehrle. | | Kauer 1860. | | Oellacher. | | Siegwart. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | 0.460 | 0.460 | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | 0.654 | 0.654 | 0.53 | 0.53 | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.427 | 0.397 | 0.397 | 0.20 | 0.20 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.098 | 0.098 | 0.733 | 0.733 | 1.24 | 1.24 | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 6.830 | — | 121.148 | 120.542 | 2546.60 | 2535.69 | 238.39 | 199.12 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 2.874 | 2.874 | 22.35 | — | — | 0.32 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 6.114 | 4.009 | 4.009 | 4.35 | 40.81 | — | 36.88 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.039 | — | 0.383 | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.064 | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.021 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.499 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 8.369 | — | — | — | — | 13.11 | 1.43 | 44.67 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 7.416 | — | — | — | 28.25 | 0.40 | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 44.70 | — | 41.00 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.04 | — | 0.027 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.02 | 0.12 | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 6.004 | 23.178 | — | 0.171 | — | 0.02 | — | 4.70 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 10.010 | 2.101 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 23.519 | — | — | — | — | — | 4.46 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.060 | — | 0.04 | — | 0.028 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.11 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.050 | 0.050 | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.177 | — | 0.249 | — | 0.05 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.355 | — | 0.499 | — | 0.10 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 6.059 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.015 | — | 0.147 | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 9.734 | — | — | — | 0.07 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | e 1.444 | e 1.444 | | | | | | |
| | | 57.015 | 57.015 | 130.731 | 130.807a | 2620.19 | 2620.18 | 285.708 | 285.717 |
| | | | HP. | 11.2 ° | Hg.HP. | | L. HP. Hf. | | Val. |

a. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.076.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Essigsaures Natron.

| | Hall, Württemberg. | | Halle, Preussen, Sachsen. | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Sinksoole.** | | **Deutscher Brunnen.** | | **Eisenq.** | | **Gutjahr-brunnen.** | | **Hackeborn.** | | **Wittekind** ? | | **Badesoole.** | |
| | Fehling 1847. | | Herrmann. | | Meissner. | | Heine. | | Heine. | | Marchand 1849. | | Steinberg. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.036 | 0.036 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.258 | 0.258 | — | — | 16.60 | 16.60 | 16.20 | 16.20 | — | 0.471 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2572.00 | 2557.03 | 115.983 | 115.423 | 1.243 | — | 1771.80 | 1771.80 | 735.60 | 735.60 | 87.480 | 83.099 | 310.500 | 309.326 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 2.070 | 0.178 | — | — | 40.60 | 8.09 | 46.70 | 28.15 | — | — | 6.100 | — |
| | — | 14.20 | 1.267 | 4.010 | — | 1.179 | 13.20 | 51.21 | 17.20 | 38.89 | — | 3.807 | 4.090 | 12.334 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.550 | — | — | — |
| | 2.90 | 20.65 | — | — | 1.269 | — | — | — | — | — | 3.210 | 7.862 | — | 1.418 |
| | — | — | — | 2.392 | 1.925 | 1.541 | — | 41.11 | — | 23.47 | 0.520 | 0.520 | — | 7.712 |
| 20 | 17.00 | — | 2.741 | — | — | — | 46.60 | — | 26.60 | — | 4.450 | — | 10.100 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.034 | — | 0.652 | — | — | — | — | — | 0.340 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.071 | — | — |
| | — | 0.45 | — | 0.717 | — | 1.076 | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 |
| | — | — | — | — | 0.049 | 0.464 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.43 | — | 0.658 | — | 5.918 | — | — | — | — | — | 0.230 | — | 0.009 | — |
| | — | — | 0.036 | — | 0.686 | — | — | — | — | — | 0.358 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | 0.764 | — | — | — | — | — | 0.290 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.533 | — | — | — | — | — | 0.582 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.707 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.268 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | — | — | 3.076 | — | — | — | — | — | 0.336 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.026 | 0.026 | 0.016 | 0.016 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | — | b 0.895 | | | | | | | | |
| | 2592.33 | 2592.33 | 123.039 | 123.038 | 12.138 | 12.139 | 1888.80 | 1888.81 | 842.30 | 842.31 | 97.124 | 97.124 | 330.799 | 330.799 |
| | | Sg. L. | | S. HP. | | Hg. HP. S. | 15 ° | L. | 12.5 ° | L. | | L. | | L. |

| Ort | | Halle, Preussen, Sachsen. | | | | Hambach, Oldenburg, Birkenfeld. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Wittekind Soole. | | Trinksoole. | | Albertusq. | | Badeq. | |
| Analytiker | | Steinberg. | | Erdmann 1849. | | Mahler. | | Mahler. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | 0.067 | 0.067 | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 307.880 | 305.849 | 354.51 | 353.05 | — | — | — | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | 3.930 | — | 7.47 | 0.70 | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | 3.950 | 10.469 | 3.69 | 12.98 | — | — | — | — |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.075 | — | 0.075 |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 2.454 | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 4.968 | — | 8.56 | — | — | — | — |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 7.980 | — | 10.04 | — | — | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.58 | — | — | — | — |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.014 | — | 1.87 | 0.204 | 0.204 | 0.682 | 0.682 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.619 | 0.619 |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.014 | — | 1.44 | — | 2.082 | — | 4.306 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.40 | — | 0.215 | — | 0.215 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 0.566 | — | 1.675 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | b 0.298 | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 1.390 | — | 2.750 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.021 | — | 0.021 |
| | Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | a 0.542 | | | |
| | | | 323.754 | 323.754 | 377.617 | 377.607 | 2.799 | 2.798 | 5.822 | 5.822 |
| | | | | L. | | Brsch. Hg. L. | | Hg. S. | | Hg. S. |

a. Kalkaluminat.
b. Als kohlensaure Thonerde angegeben, richtiger vielleicht kohlensaure Magnesia.
c. Nach Rieken, Hambach und Schwollen, Brüssel und Leipzig 1845. Bei Hager stark abweichend.
d. Nach Tulin dela Tunisie, Hamman-Gorbos und Hamman-Lif. Bern 1874.
e. Nach einer brieflichen Mittheilung des Herrn Heraeus.
f. Doppeltkohlensaurer Strontian.
g. Manganchlorür. h. Doppeltkohlensaures Kali.
. Soll noch 68.2 CC. Schwefelkohlenoxyd (!) enthalten.

| | Hambach, Oldenburg, Birkenfeld. | | Hammam-bou-Hadjar, Algier. | | Hammam-Gorbos, Tunis. | | | | Hanau, Hessen-Nassau. | | Hardeck, Bayern, Oberpfalz. | | Harkányi, Ungarn, Baranya. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Trinkq. | | | | Aeussere Quelle des Dar-el-Bey. | | Unterer Trinkbrunnen. | | Wilhelmsbad. | | | | Schwefelq. | |
| | Kastner 1836. | | | | ? 1856. | | ? 1856. | | Heraeus 1882. | | Vogel. | | v. Hauer. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.083 | 0.083 |
| | 0.0006 | 0.0006 | — | — | 0.022 | 0.022 | 0.169 | 0.169 | — | — | — | — | 0.018 | 0.018 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.920 | 0.920 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.033 | — | — | 1.636 | 1.636 | 1.420 | 1.420 | — | — | — | — | 0.735 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.074 | — | 24.100 | 12.129 | 98.384 | 87.139 | 67.108 | 52.066 | 0.800 | — | 3.255 | — | 1.365 | — |
| | 0.0075 | 0.0075 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.027 | 0.027 |
| 10 | — | — | — | 1.650 | 6.950 | — | 6.316 | — | — | — | — | — | — | 0.182 |
| | — | 0.041 | — | 9.428 | 7.764 | 26.554 | 4.448 | 26.099 | — | 0.759 | — | 3.088 | — | 1.531 |
| | — | 0.0005 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.094 |
| | — | 0.0006 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0032 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.362 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.038 | — | — | — | — | — | — | — | 0.079 | 0.079 | — | — | — | — |
| | 0.090 | — | — | — | — | 7.600 | — | 13.012 | 0.142 | — | 6.836 | 5.239 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 8.786 | — | 7.985 | 0.506 | 0.574 | — | 0.744 | — | — |
| 20 | — | — | — | — | 17.237 | — | 21.618 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0006 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0007 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.129 | — | — | — | — | — | 0.119 | — | 0.066 | — | 0.768 | — | — |
| | — | 0.0025 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.624 | 1.937 | — | 13.898 | — | 4.695 | — | 4.937 | — | 0.597 | 2.212 | 6.489 | 3.308 | 3.481 |
| | 0.763 | 0.763 | 2.225 | — | — | — | — | — | 1.206 | 1.131 | 0.794 | — | 0.517 | 0.372 |
| | 2.092 | — | 12.240 | — | 6.142 | — | 5.219 | — | 2.158 | — | 4.500 | — | 1.987 | — |
| | 1.172 | — | — | — | — | — | 0.125 | — | 0.068 | — | 0.808 | — | 0.045 | — |
| 30 | 0.0026 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.105 | 0.105 |
| | 0.012 | 0.012 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.361 | — | 0.600 | — | 0.700 | — | 0.253 | — | 0.238 | — | 0.651 | — | 0.646 | — |
| | — | 0.724 | — | 1.204 | — | 1.404 | — | 0.508 | — | 0.477 | — | 1.306 | — | 1.297 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.792 | — | — | — | — | — | — | — | 0.455 | — | 0.190 | — | — |
| | 0.0016 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.328 | — | 0.857 | — | 1.000 | — | 0.362 | — | 1.058 | — | 1.232 | — | 0.924 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.'03 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.012 | 0.012 | — | — | — | — | 0.900 | 0.900 | — | — | 0.325 | 0.325 | — | — |
| | | | | | | | | | | | | | f 0.114 | g 0.036 |
| | | | | | | | | | | | | | — | h 0.898 |
| | 7.2516 | 7.2509 | 40.085 | 40.086 | 138.835 | 138.836 | 107.576 | 107.577 | 5.197 | 5.196 | 19.381 | 19.381 | i 8.948 | i 8.948 |
| | 11.2° | c HP. | 25-75°? | Ksch. 1878. | 51-55° | d | 61° | d | 12.5° | e | | S. | | HP. |

| Ort | | Harrowgate, England, Yorkshire. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Cheltenham Stahlq. | | Milde Hospitalq. | | Starke Hospitalq. | | St. Johnsq. | |
| Analytiker | | Hoffmann 1854. | | Hoffmann 1854. | | Hoffmann 1854. | | Hoffmann 1854. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | b 0.597 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | 0.043 | 0.043 | 1.017 | 2.387 | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 3.90 | 3.900 | 3.368 | 3.557 | 0.723 | 1.527 | 0.105 | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 22.62 | 19.978 | 31.435 | 25.946 | 52.446 | 46.421 | 0.137 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 4.84 | 4.840 | 0.169 | 1.708 | 2.160 | 2.579 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 7.35 | 9.114 | — | 3.269 | — | 4.625 | — | 0.131 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.488 | — | — | — | — | — | 0.051 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.319 | — | — | — | — | — | 0.025 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.221 | — | 0.939 | — | 0.055 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 0.180 | — | 0.583 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 2.29 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | 0.91 | — | — | — | — | 0.196 | — | 0.048 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 2.903 | — | 6.338 | — | 4.296 | 0.377 | 0.551 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 2.076 | — | 0.565 | — | 0.661 | 0.661 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 4.244 | — | 6.005 | — | 0.497 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.207 | — | 0.120 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.20 | — | 0.212 | — | 0.075 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.401 | — | 0.425 | — | 0.150 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.127 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.198 | — | 0.302 | — | 1.654 | — | 0.178 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 0.316 | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.40 | 0.400 | — | — | 0.180 | 0.180 | — | — |
| | | | | | | | | — | c 0.187 |
| | | 42.51 | a 42.541 | 41.768 | 41.768 | 64.914 | 64.914 | 1.952 | d 1.959 |
| | | | Hg. L. | | L. Hg. | | L. Hg. | | L. Hg. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.029.
b. Vielleicht zu streichen, weil schon im Schwefelnatrium verrechnet.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.025.
f. Bei Hager „Starke Schwefelquelle Spa".
g. Kieselsaures Kali.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
i. Bei Prochnow, Die schwefelsauren Eisenoxydul-Wässer, Muskau 1878, neunfach höher, wohl durch Verwechselung von Pinte und Gallone. k. Eisenchlorür.

| | Harrowgate, England, Yorkshire. | | | | | | | | | | | | Hartfell, England. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Milde Schwefelq.** | | **Montpellier. Starke Schwefelq.** | | **Stahlq.** | | **Alte Schwefelq.** | | **Starbeck. Schwefelq.** f | | **Tewhit-Quelle.** | | **Quelle I. Spa.** | |
| | Hoffmann 1854. | | Hoffmann 1854. | | Hoffmann 1854. | | Hoffmann 1854. | | Hoffmann 1854. | | Hoffmann 1854. | | | |
| | normal. | M., W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | b 1.400 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.484 | 0.484 | 2.038 | 2.038 | — | — | 2.187 | 5.399 | 0.244 | 0.244 | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.566 | 0.812 | 0.812 | 1.611 | 1.611 | 9.141 | 9.141 | 1.745 | 1.879 | 0.189 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 33.098 | 29.047 | 113.543 | 109.475 | 92.960 | 84.261 | 122.378 | 117.278 | 15.998 | 13.558 | 0.040 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 2.808 | 1.768 | 7.729 | 7.729 | 11.684 | 11.684 | 7.866 | 7.866 | — | 0.868 | — | — | — | — |
| | — | 4.636 | 8.753 | 12.614 | 15.766 | 23.530 | 11.548 | 13.696 | — | 1.200 | — | 0.034 | 0.898 | 4.728 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.322 | — | 1.769 | — | — | — | 0.092 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.191 | — | — | — | — | — | 0.057 | — | — |
| | 0.661 | — | — | — | — | — | — | — | 0.157 | — | 0.115 | — | — | — |
| | — | — | — | 0.088 | — | — | — | 0.269 | — | 0.129 | — | — | — | — |
| | 0.206 | 1.518 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | 0.972 | — | 0.084 | — | — | — | 0.258 | — | — | — | — | — | 4.696 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.101 | — | 5.249 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 5.143 | — | 4.491 | — | 10.833 | — | — | 2.794 | 5.180 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.170 | — | 0.580 | 0.580 | — | — |
| | 4.990 | — | 4.923 | — | 10.080 | — | 2.516 | — | 1.558 | — | 0.390 | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.545 | — | — | — | — | — | 0.268 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.024 | — | 0.261 | — | 0.134 | — | 0.034 | — | 0.250 | — | 0.220 | — | — | — |
| | — | 0.048 | — | 0.524 | — | 0.269 | — | 0.068 | — | 0.502 | — | 0.043 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.103 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.085 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.034 | — | 0.372 | — | 0.104 | — | 1.538 | — | 0.356 | — | 0.424 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.304 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.248 | 0.248 | 0.095 | 0 095 | — | — |
| | | | | | | | | | | | c 0.079 | g 0.367 | k 4.383 | — |
| | 43.243 | 43.244 | 138.143 | 138.143 | 132.780 | e 132.805 | 157.328 | 157.328 | 24.164 | 24.164 | 1.976 | h 1.981 | 9.977 | 9.977 |
| | | L. Hg. | | L. Hg. | | L. Hg. | | L. Hg. | | L. Hg. | | L. Hg. | | i HP. |

| Ort | | Hartfell, England. | | Harzburg, Braunschweig. | | | | Hassfurt, Bayern, Unterfranken. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Quelle II. | | Juliushall. Sauerbrunnen. | | Soolbad. | | Wildbad. Obere Quelle. | |
| Analytiker | | | | Skalweit. | | Otto. | | v. Bibra 1846. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | 0.287 | — | — | — | — | 0.058 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.134 |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.340 | — | 8.13 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 30.857 | 24.744 | 611.0 | 595.66 | 1.800 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | 6.2 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 5.546 | — | 15.74 | — | 1.708 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.473 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.397 | — | 9.5 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 9.416 | 8.264 | — | 18.63 | 3.409 | 5.004 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 1.247 | 5.9 | 13.74 | 3.750 | 3.750 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 19.3 | — | 16.412 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | 84.432 | 84.432 | — | — | — | — | — | 0.275 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 8.611 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 9.110 | 18.169 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 1.330 | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 7.200 | — | — | — | 6.030 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.290 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | 0.150 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.301 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | 8.240 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 3.845 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.030 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | a 16.104 | a 16.104 | | | | | | |
| | | b 0.743 | — | | | | | | |
| | | 101.279 | c 101.296 | 58.310 | 58.310 | 651.9 | 651.90 | 31.899 | 31.898 |
| | | | HP. | | Brsch. 1882. | | Hg. Val. HP. | | Hg. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. „Ueberschüssiges“ Schwefeleisen. S. a. Anmerkung auf der vorhergehenden Seite. Beide Analysen wohl unvollständig.
c. Ab Wasserstoff 0.017.
d. Angegeben sind 3.319, angenommen 0.332.
e. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 0.702 Schwefelcalcium.
f. Bei HP. nur 0.651.

| | Hassfurt, Bayern. Unterfranken. | | Hechingen, Hohenzollern. | | Hecho, Spanien, Huesca. | | Heilbrunn, Oberbayern. | | Heilstein, Rheinpreussen. | | Heinrichsbad, Schweiz, Appenzell. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Wildbad. Untere Quelle.** | | **Friedrichs- u. Constantinq.** | | | | **Adelhaidsq.** | | | | **Alte Quelle I.** | | **Neue Quelle II.** | |
| | v. Bibra 1846. | | Gmelin. | | de la Monja 1832. | | Egger 1881. | | Bischof 1827. | | Bauhof 1827. | | Bauhof 1827. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | H.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | 0.301 | 0.301 | 0.032 | 0.032 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.589 | 0.589 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.058 | — | 0.732 | — | d 0.332 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.134 | — | 1.679 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.051 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.760 | — | 0.822 | — | — | — | 49.704 | 48.720 | 0.084 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | 0.270 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.670 | — | 0.780 | — | — | — | 0.502 | — | 0.080 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.065 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.026 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.067 | — | — | — | — | — | 0.236 | — | 0.471 |
| | — | — | 0.024 | 0.024 | — | — | 0.060 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.500 | 4.816 | 3.536 | 1.062 | 0.271 | — | 0.086 | 0.188 | 0.131 | — | — | — | — | — |
| | 3.611 | 3.611 | 3.051 | 5.088 | — | — | — | — | — | 0.037 | — | — | — | — |
| 20 | 16.381 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.075 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.351 | — | — | — | 0.289 | — | 0.0047 | — | 0.094 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 8.709 | — | 0.036 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.287 | 13.152 | 14.002 | 9.123 | 9.072 | f 0.921 | 0.525 | 0.231 | 0.231 |
| | — | — | 2.173 | — | — | — | 0.364 | — | 1.129 | 1.091 | 0.149 | 0.149 | 0.495 | 0.495 |
| | 6.330 | — | 6.087 | — | 0.780 | — | 0.652 | — | 1.750 | — | 1.172 | — | 3.280 | — |
| | 0.370 | — | — | — | 0.494 | — | 0.005 | — | 0.099 | — | 0.673 | — | 1.346 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.020 | 0.020 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.250 | — | 0.179 | — | — | — | 0.125 | — | 0.122 | — | 0.163 | — | — | — |
| | — | 0.502 | — | 0.359 | — | — | — | 0.251 | — | 0.245 | — | 0.327 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 8.364 | — | 1.974 | — | 0.031 | — | — | — | 0.638 | — | 0.456 | — | 1.275 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 4.073 | — | 5.214 | — | 0.579 | — | 0.153 | — | 1.180 | — | 1.318 | — | 2.744 |
| | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — | — | — | 0.067 | — | 0.135 |
| | — | 0.030 | — | 0.388 | — | 0.089 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.060 | 0.060 | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | — | e 0.517 | | | | | | | | |
| | 32.260 | 32.260 | 16.604 | 16.604 | 1.877 | 1.878 | 65.183 | 65.1827 | 12.490 | 12.489 | 3.078 | 3.078 | 5.352 | 5.351 |
| | | Hg. | 10-11 ° | L. Hy. | 22.5 ° | Rb. 409 | 9.1 ° | Brsch. | 11.6 ° | L. HP. | | MA. | | MA. HP. |

| Ort | | Heinrichshall, Thüringen. | | Heinrichsbrunnen, Schlesien. a | | Heldrungen, Provinz Sachsen. | | Helmstedt, Braunschweig. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Soole. | | | | Soolbruunen. | | Karlsq. | |
| Analytiker | | Fresenius. | | Günther. | | Bley 1862. | | Fresenius 1873. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | c 0.012 | c 0.012 | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | 0.004 | 0.004 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2212.71 | 2174.98 | 0.418 | — | 100.774 | 99.421 | 0.184 | 0.007 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.010 | 0.010 | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.239 | — | c 1.875 | — | 0.061 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 35.80 | — | — | 4.613 | 8.086 | — | 0.225 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0012 |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0003 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.444 | — | — | — | 0.006 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.422 | — | — | — | 0.003 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.143 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 8.27 | 52.82 | — | — | — | 0.201 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 6.60 | 6.60 | — | — | — | 2.370 | 0.032 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 42.67 | — | — | — | 3.259 | — | 0.061 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0014 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.426 | — | 0.235 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 1.35 | — | 0.535 | — | 1.525 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.277 | 0.600 | — | — | — | 0.113 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.30 | — | 1.091 | — | 1.060 | — | 0.222 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 1.206 | — | 0.448 | — | 0.256 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.0034 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.132 | 0.132 |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.0077 | 0.0077 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | 0.092 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.185 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.424 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0001 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.794 | — | — | — | 0.127 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.023 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.182 | 0.182 | — | — | 0.040 | 0.040 |
| | | | | | | | | — | d 0.0027 |
| | | | | | | | | — | e 0.149 |
| | | 2271.55 | 2271.55 | 3.413 | b 3.424 | 112.051 | 112.051 | 1.2396 | 1.2379 |
| | | | Pf. | | Hg. HP. S. | | Pf. | 11 ° | Fresen. |

a. Briefliche Anfrage blieb unbeantwortet.
b. Ab Wasserstoff 0.012.
c. Bei Hager Manganbromür und Manganchlorür!
d. Manganchlorür.
e. Doppeltkohlensaures Kali.
f. Durchschnittsanalyse nach Bischof, Kyll und Mohr.
g. „Sprudel" ist Sauerbrunnen, stark mit Kohlensäure gesättigt. (Brnsch.)
h. Schwefelsaure Thonerde.

| | Heppingen, Rheinpreussen. | | | | Herlein, Ungarn. | | Hermannsborn, Westphalen. | | | | Hermida, Spanien, Santander. | | Hermione, Griechenland, Argolis. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Apollinaris-brunnen. | | Heppinger Brunnen. | | | | Sauerbrunnen. g | | Stahlbrunnen. | | | | | |
| | f | | Mohr. | | Steer | | v. der Mark 1860. | | v. der Mark 1860. | | Moreno y Lletget. | | Landerer. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.765 | — | 4.925 | — | 14.583 | 4.265 | 0.076 | — | 0.066 | — | 3.484 | 2.840 | 21.747 | 18.723 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.582 | — | 2.119 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.601 |
| | — | 2.892 | — | 2.163 | — | 9.789 | — | 0.072 | — | 0.062 | — | 0.611 | — | 2.166 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.026 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.052 | 0.052 | — | — | — | — |
| | 2.128 | — | 2.820 | — | — | 0.899 | 0.320 | — | 0.375 | — | — | 0.545 | 2.244 | — |
| | — | 1.673 | — | 2.345 | — | — | 0.476 | 0.476 | 2.468 | 2.468 | 0.043 | 0.043 | 11.260 | 13.156 |
| 20 | — | — | — | — | 2.083 | — | 0.075 | — | 4.512 | — | 0.522 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.159 | — | 0.047 | — | 1.365 | — | 0.140 | — | 0.678 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.041 | — | 0.092 | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 0.129 | — | 2.306 | — | — | — | — |
| | 13.521 | 20.266 | 14.979 | 23.486 | — | 12.285 | — | — | — | — | — | 0.145 | — | 6.250 |
| | 5.752 | 3.184 | 13.600 | 8.239 | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.832 | — |
| | 3.755 | — | 2.808 | — | 10.500 | — | 3.187 | — | 7.257 | — | 0.240 | — | 2.812 | — |
| | 0.167 | — | 0.050 | — | 1.437 | — | 0.147 | — | 0.714 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.043 | — | 0.097 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.070 | 0.070 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.137 | — | 0.325 | — | — | — | 0.345 | — | 0.458 | — | 0.043 | — | — | — |
| | — | 0.275 | — | 0.652 | — | — | — | 0.360 | — | 0.395 | — | 0.086 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.317 | — | 0.498 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.084 | — | 4.413 | — | — | — | — |
| | — | — | 0.010 | — | — | — | — | — | 0.066 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.195 | — | 0.439 | — | — | — | 2.052 | — | 4.882 | — | 0.062 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.070 | 0.070 | 0.152 | 0.152 | 0.021 | 0.021 | — | — |
| | | | | | | | | | — | h 0.221 | | | | |
| | 29.225 | 29.226 | 39.587 | 39.586 | 28.603 | 28.603 | 4.739 | 4.741 | 16.217 | 16.219 | 4.353 | 4.353 | 40.895 | 40.896 |
| | 19.5 ° | Brsch. 1879. | | L. | 12.5 ° | HP. | 12 ° | Brsch. Hg. | 11.5 ° | Brsch. Hg. | 52.5 ° | Rb. 291. | | HP. |

| Ort | | Hervideros de Villar del Pozo, Spanien, Ciudad-Real | | Heustrich, Schweiz-Bern. | | Hevviz, Ungarn. | | Hiddingen, Hannover. c | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | Trinkq. | | | | | |
| Analytiker | | Torres 1822. | | Müller 1865. | | Eckert 1861. | | Dumenil. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. |
| Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | 0.0033 | 0.0033 | — | — |
| Schwefelwasserstoff | HS | — | — | 0.169 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | NaS | — | — | 0.339 | 0.726 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | KaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | NaCl | 0.238 | — | 0.054 | — | 1.309 | — | 1.746 | 0.173 |
| Chlorlithium | LiCl | — | — | 0.028 | 0.028 | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | MgCl | — | — | — | — | 0.495 | — | 0.338 | 0.338 |
| Chlorcalcium | CaCl | — | 0.226 | — | 0.052 | — | 1.820 | 1.364 | 1.444 |
| Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | — | — | — | — | — | — | 0.928 |
| Eisen, metallisch | Fe | — | 0.143 | — | — | — | — | — | 0.629 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.064 | 0.064 | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 2.005 | 1.922 | — | — | — | 0.102 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.149 | — | — | 0.071 | 0.947 | 0.904 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.098 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.188 | — | — | — | 0.051 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.005 | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.059 | 6.730 | 5.925 | — | 0.887 | — | 1.910 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.252 | 0.413 | 0.076 | — | — | 0.709 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.475 | — | 0.154 | — | 2.559 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.607 | — | — | — | 0.054 | — | 1.796 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.005 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.021 | 0.021 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.102 | — | 0.090 | — | 0.325 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.205 | — | 0.180 | — | 0.652 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | CaO | — | 0.070 | — | 0.034 | — | 0.077 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.479 | — | 0.616 | — | 0.588 | — | — |
| Sauerstoff | O | — | 0.041 | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | HO. | — | — | — | 0.090 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.418 | 0.418 | 2.066 | 2.066 |
| | | | | a 0.262 | a 0.262 | | | | |
| | | 1.823 | 1.824 | 9.992 | 9.991 | 6.1153 | 6.1143 | 7.408 | d 7.590 |
| | | 26.25 ° | Rb. 193 | 5.8 ° bis 10.8 ° | Hf. Ksch. 1876 | 30-33 ° | b | | S. |

a. Unterschwefligsaures Natron $NaO.S_2O_2$.
b. Nach Eckert, Hevviz und Balaton, Pest 1864.
c. Briefliche Anfrage blieb unbeantwortet.
d. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.181.
e. Schwefelsaure Thonerde.
f. Kieselsaure Magnesia. g. Ab Kohlensäure 0.370.
h. Vielleicht gleichbedeutend mit Hohenberg. Hochberg in Baden ist eingegangen, laut brieflicher Mittheilung.
i. Doppeltkohlensaures Kali.
k. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.
l. Scheint nur noch wenig gebraucht zu werden. (Briefl. Mitth.)

| | San Hilario Sacalm, Spanien-Gerona. | | Hochstätten, Hessen. | | Hochberg, Bayern. c und h | | Höhenstadt, Niederbayern. | | | | Hofgeismar, Hessen-Nassau. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | | Königsbrunnen. | | Parkbrunnen. | | Badeq. 1 | | Trinkq. 1 | |
| | ? 1779. | | Jochheim. | | Vogel. | | k. k. geol. Reichsanstalt. | | k. k. geol. Reichsanstalt. | | Wiggers. | | Wiggers. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.094 | — | 0.104 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.214 | — | 0.239 | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.096 | — | — | 0.042 | — | 0.033 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.536 | — | — | — | 0.362 | — | 0.090 | — | 0.139 | — | 9.447 | 2.814 | 7.819 | 1.650 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.832 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.391 | — | 0.411 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.055 | — | 0.106 | — | 5.836 | — | 5.373 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.190 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.274 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.091 | — | 0.189 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.192 | — | 0.049 | — | 0.039 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.210 | — | 0.169 | — | 2.832 | — | 2.922 | — |
| | 3.046 | 0.792 | — | — | — | 0.130 | — | 0.211 | — | 0.170 | 1.352 | 3.492 | 0.806 | 2.827 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.660 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.277 | — | 0.509 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.044 | — | 0.059 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.829 | 0.186 | 0.947 | 0.870 | 0.835 | 0.734 | — | 10.399 | — | 9.649 |
| | 3.307 | 5.242 | 0.417 | 0.417 | 0.794 | 0.653 | 0.440 | 0.219 | 0.455 | 0.272 | 2.811 | — | 2.708 | — |
| | — | — | 2.018 | — | 3.563 | — | 4.162 | — | 3.786 | — | 7.577 | — | 6.975 | — |
| | 1.747 | — | 0.260 | — | 0.539 | — | — | — | — | — | 0.292 | — | 0.536 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.047 | — | 0.062 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 1.048 | — | 0.078 | — | 0.455 | — | — | — | — | — | 0.454 | — | 0.555 | — |
| | — | 0.567 | — | — | — | 0.913 | — | — | — | — | — | 0.911 | — | 1.113 |
| | — | — | — | 0.149 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.714 | — | 1.386 | — | 1.590 | — | 1.420 | — | — | — | — |
| | 0.725 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 1.376 | — | 2.794 | — | 2.742 | — | 2.498 | — | 0.648 | — | 0.792 |
| | — | — | — | 0.026 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.050 | — | 0.055 | — | — | — | — |
| | 0.615 | 0.615 | — | — | 0.130 | 0.130 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | e 0.898 | | | | i 0.318 | | | | | | | | |
| | | f 1.263 | | | | | | | | | | | | |
| | 11.856 | g 12.227 | 2.773 | 2.773 | 6.960 | k 6.973 | 5.992 | 5.993 | 5.527 | 5.527 | 24.812 | 24.812 | 22.383 | 22.383 |
| | 17.5 ° | Rb. 449. | 11.25 ° | JH. | | S. | | HP. | | HP. | 11.2 ° | L. HP. | 11.2 ° | L. HP. |

| Ort | | Hohenberg,[a] Bayern, Oberfranken. | | Hohenstein, Sachsen. | | Holbeck, England, Yorkshire. | | Holywell, England, Lancashire. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | | | | |
| Analytiker | | Bachmann. | | Flechsig. | | George. | | Woolnooth und Lentz. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Brommatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.116 | — | — | — | 0.173 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.266 | — | — | — | 0.397 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.866 | — | 0.0091 | — | 0.657 | 0.600 | 25.652 | 22.315 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | 7.744 | 10.453 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.535 | — | 0.0086 | — | 0.053 | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.189 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.117 | — | 0.0247 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.341 | — | 0.0022 | — | 0.843 | 0.843 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 0.0115 | — | — | — | 3.181 | 0.190 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.366 | — | 0.0169 | — | — | — | 3.790 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.398 | 1.353 | — | — | 5.950 | 5.258 | — | 4.284 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.0149 | 0.0270 | — | — | 0.465 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.530 | — | 0.0307 | — | 0.069 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.718 | — | 0.0884 | — | — | — | ? 3.990 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | — | — | 0.1240 | b 0.1098 | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.0115 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.0160 | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.325 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.770 | — | 0.0591 | — | 0.448 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.033 | — | 0.0071 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.015 | — | — | — | 0.092 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.1822 | 0.1822 | — | — | 3.423 | 3.423 |
| | | 3.969 | 3.969 | 0.4630 | 0.4629 | 7.692 | 7.691 | 44.455 | 44.455 |
| | | | Hg. | 11.2 ° | Brsch. | | Hg. S. | | Hg. S. |

a. Vielleicht gleichbedeutend mit Hochberg. Laut brieflicher Mittheilung giebt es dort ein „Carolinenbad"; Analyse der Quelle nicht bekannt.
b. Lösliche Kieselsäure.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Nach „Will, Der Kurort Homburg", Homburg 1881.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.010.

| | Holywell, England, Lancashire. | | Holzhausen, Hessen-Nassau. | | | | Holzhausen, Westphalen. | | Homburg vor der Höhe, Hessen-Nassau. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **St. Winefred's Brunnen.** | | **Alte Q.** | | **Neue Q.** | | | | **Elisabeth-brunnen.** | | **Kaiserbrunnen.** | | **Ludwigs-brunnen.** | |
| | Barrat 1859. | | Jochheim. | | Jochheim. | | Runge. | | Fresenius 1863. | | Fresenius 1863. | | Fresenius 1863. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0003 | 0.0003 | 0.0002 | 0.0002 | 0.0001 | 0.0001 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.032 | 0.032 | 0.0027 | 0.0027 | 0.0063 | 0.0063 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0016 | 0.0037 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.463 | 3.463 | 2.513 | 2.513 | 2.375 | 2.375 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.219 | 0.219 | 0.150 | 0.150 | 0.051 | 0.051 |
| | 0.347 | — | 0.182 | — | 0.156 | — | — | — | 98.579 | 80.246 | 71.763 | 59.996 | 51.167 | 41.331 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.216 | 0.216 | 0.151 | 0.151 | 0.104 | 0.104 |
| 10 | 0.195 | — | 0.130 | — | — | — | 0.482 | — | 7.627 | 7.627 | 4.736 | 4.736 | 4.076 | 4.076 |
| | — | 0.557 | — | 0.263 | — | 0.087 | 0.748 | 1.311 | 6.505 | 23.784 | 4.856 | 15.852 | 4.306 | 13.626 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.154 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | 0.017 | — | 0.024 |
| | — | — | — | 0.049 | — | 0.049 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.104 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.052 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 | — | — | — | 0.002 |
| | 0.302 | 0.548 | 0.664 | — | 0.390 | — | — | 0.609 | — | — | — | — | — | — |
| 20 | 0.401 | — | — | — | — | — | 20.534 | — | 0.168 | — | 0.154 | — | 0.125 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.178 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 | — | 0.019 | — | 0.027 | — |
| | — | — | — | 0.111 | — | — | — | 0.179 | — | 0.304 | — | 0.165 | — | 0.139 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.020 | — | 0.020 | — | 0.016 |
| 25 | — | 0.073 | — | — | — | — | — | 11.252 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 22.863 | — | 14.729 | — | 12.320 |
| | — | — | 0.586 | 1.468 | 0.417 | 0.832 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.751 | — | 1.745 | — | 1.836 | — | 2.023 | — | 22.254 | — | 14.112 | — | 11.968 | — |
| | — | — | 0.117 | — | — | — | 0.189 | — | 0.320 | — | 0.323 | — | 0.146 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.021 | — | 0.021 | — | 0.017 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.023 | 0.023 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 | 0.010 | 0.006 | 0.006 | 0.005 | 0.005 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.391 | — | 0.312 | — | 0.260 | — | — | — | 0.263 | — | 0.148 | — | 0.124 | — |
| | — | 0.368 | — | 0.193 | — | 0.164 | — | — | — | 0.528 | — | 0.297 | — | 0.247 |
| | — | 0.397 | — | 0.412 | — | 0.340 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.154 | — | 0.350 | — | 0.508 | — | 8.959 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.182 | — | 0.130 | — | 0.139 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.291 | — | 0.524 | — | 0.837 | — | 1.340 | — | 0.376 | — | 0.172 | — | 0.176 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | c 0.548 | | c 0.371 | | c 0.466 | | | | | | |
| | 5.387 | 5.388 | 3.918 | 3.918 | 3.189 | 3.188 | 24.115 | 24.116 | 139.8653 | 139.8673 | 89.9565 | e98.9666 | 74.5204 | 74.5214 |
| | 11.1 ° | L. Hydroch. | 10 ° | JH. | 10 ° | JH. | 10.7 ° | Hg. S. | 10.6 ° | Hg. Val. d | 11.5 ° | Val. Hg. d | 11.9 ° | Val. d |

| Ort | | Homburg vor der Höhe, Hessen-Nassau. | | | | | | St. Honoré, Frankreich, Nièvre. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Luisenbrunnen. | | Soolsprudel. | | Stahlbrunnen. | | S. de l'Acacia. | |
| Analytiker | | Fresenius 1857. | | Hofmann 1856. | | Fresenius 1873. | | Henry 1855. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.00016 | 0.00016 | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | 0.224 | 0.224 | 0.0076 | 0.0076 | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.0146 | — | — | — | 0.0067 | — | 0.011 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.0334 | — | — | — | 0.015 | 0.030 | 0.054 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.894 | 1.193 | 2.500 | 2.500 | 2.497 | 2.497 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.094 | 0.094 | — | — | 0.132 | 0.132 | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 31.017 | 20.659 | 192.637 | 165.612 | 58.603 | 48.423 | 0.340 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.121 | 0.121 | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.849 | 2.294 | 11.018 | 11.018 | 3.852 | 3.852 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 7.437 | 21.830 | 38.168 | 4.179 | 13.033 | — | 0.056 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | 0.091 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | 0.0019 | — | — | — | 0.0037 | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.214 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.314 | — | 6.115 | — | 0.485 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.213 | — | c 4.136 | — | 0.345 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.350 | — | — | — | — | — | 0.058 | 0.058 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.263 | — | 0.189 | — | 0.072 | 1.608 | 1.482 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 0.342 | — | 0.037 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.106 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | 0.0021 | — | — | — | 0.0042 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.133 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.025 | — | 0.178 | — | 0.053 | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 12.458 | — | 34.143 | — | 12.538 | 0.458 | 0.212 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.949 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 9.655 | — | 20.848 | — | 11.457 | — | 1.319 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.610 | — | c 11.817 | — | 0.985 | — | 0.140 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.026 | — | 0.187 | — | 0.056 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | 0.016 | 0.016 | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.010 | 0.010 | — | — | 0.011 | 0.011 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.201 | — | 0.135 | — | 0.172 | — | 0.317 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.403 | — | 0.271 | — | 0.345 | — | 0.636 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | 0.082 | 0.484 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.280 | — | — | — | 0.220 | — | 1.027 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | e 0.0003 | e 0.0003 | | |
| | | 45.6717 | b45.6783 | 261.538 | 262.554 | 82.24296 | f82.26076 | 4.363 | 4.362 |
| | | 11.28 ° | a Val. | | L.Hf. d | 11 ° | a HP. Hg. | 26 ° | Jo.Hg. |

a. Nach „Will, Der Kurort Homburg", Homburg 1881.
b. Ab Wasserstoff 0.008.
c. Entstammt wahrscheinlich den Eisenrohren des Bohrloches.
d. Ab Kohlensäure 0.688, Sauerstoff 0.160 und Wasserstoff 0.168.
e. Schwefelsaures Nickeloxydul und Kobaltoxydul.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.017.
g. Schwefelsaure Thonerde.
h. Mit Kieselsäure und Verlust.

| | Hopfreben, Oesterreich, Bregenzwald. | | Horcajo de Lucena, Spanien, Cordob. | | Horod (Olahfálu), Siebenbürgen. | | | | Houcheloup, Frankreich, Vosges. | | Hradiszkó, Ungarn. | | Hubbad, Baden. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Schwefelq. | | | | Obere Q. | | Untere Q. | | | | Schwefelq. | | | |
| | Koffler. | | Sanchez 1819. | | Pataki. | | Pataki. | | Poirot. | | Tognió. | | Bunsen. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.024 | — | ? | — | — | — | — | — | — | — | ? | — | — | — |
| | — | 0.055 | — | ? | — | — | — | — | — | — | — | ? | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.064 | 1.098 | 7.704 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.801 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.117 | — | 7.953 | — | 1.302 | — | 1.666 | — | — | — | — | — | 15.151 | 8.039 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.047 | 0.047 |
| 10 | — | — | 8.551 | 2.982 | — | — | — | — | h 2.478 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.064 | — | 9.132 | — | 1.235 | — | 1.581 | — | 2.895 | — | — | — | 6.150 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.075 | — | 7.719 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.936 | — |
| | 0.150 | — | — | — | 2.626 | — | 2.433 | — | — | — | 1.953 | 0.802 | 1.872 | 7.348 |
| | 0.178 | 0.111 | — | 5.324 | — | 1.681 | — | 1.247 | 4.292 | 7.425 | — | — | 0.721 | 0.721 |
| 20 | 0.014 | — | — | — | — | — | — | — | 18.748 | — | — | — | 4.538 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.031 | — | — | — | 0.681 | — | 1.023 | — | — | — | — | — | 0.030 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 8.940 | — | 0.648 | — | — |
| | — | 0.153 | — | 10.203 | 6.613 | 9.156 | 4.753 | 7.813 | — | — | 1.953 | — | — | 2.683 |
| | — | 0.075 | 5.415 | 7.247 | 1.984 | 0.192 | 3.413 | 2.085 | — | — | — | — | — | — |
| | 2.560 | — | 11.856 | — | 3.550 | — | 6.153 | — | 5.201 | — | 5.208 | — | 3.181 | — |
| | 0.033 | — | — | — | 0.717 | — | 1.077 | — | — | — | — | — | 0.032 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.020 | — | — | — | 0.781 | — | 0.677 | — | — | — | 1.302 | — | 0.270 | — |
| | — | 0.040 | — | — | — | 1.567 | — | 1.358 | — | — | — | 2.612 | — | 0.542 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.969 | — | — | — | 0.757 | — | 1.595 | — | 8.281 | — | 2.026 | — | — |
| | 0.066 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.440 | — | — | — | 2.304 | — | 3.470 | — | 3.178 | — | 4.328 | — | 0.386 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.013 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.720 | 0.720 | 0.217 | 0.217 | — | — | — | — | 2.609 | 2.609 | — | — | — | — |
| | — | g 0.221 | | | | | | | | | | | | |
| | 3.957 | 3.956 | 42.809 | 42.809 | 17.573 | 17.573 | 20.172 | 20.172 | 33.328 | 33.328 | 10.416 | 10.416 | 26.748 | 26.747 |
| | | A. Ph. 1868. | 18.75 ° | Rb. 324 | 11.5 ° | Hg. S. HP. | 10.5 ° | Hg. S. HP. | 15.4 ° | HP. Hy. | 12.5 ° | HP. | 28.3 ° | Bu. |

| | Ort | | Hubertusbrunnen, Preussen, Harz. | | Humera, Spanien, Madrid. | | Huttwyl, Schweiz, Bern. | | Jacobfalva, Siebenbürgen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | | | Schultheissenq. | | | |
| | Analytiker | | Bauer 1836. | | Banares 1791. | | Aeschberg. | | | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | NaJ | 0.003 | 0.003 | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | NaBr | 0.392 | 0.392 | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | HS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | NaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | KaCl | 0.741 | 0.741 | — | — | 0.050 | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.219 | 0.219 | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | NaCl | 146.282 | 145.387 | 0.035 | — | — | — | 2.340 | — |
| | Chlorlithium | LiCl | 0.145 | 0.145 | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | MgCl | 0.428 | 0.428 | 0.059 | — | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | CaCl | 115.274 | 115.437 | — | 0.033 | — | 0.038 | — | 2.220 |
| | Chlorstrontium | SrCl | 0.945 | 0.945 | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | BaCl | 0.033 | 0.033 | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.542 | — | 0.055 | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | 0.007 | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | Fe | — | 0.003 | — | — | — | 0.095 | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 6.250 | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 0.119 | 0.018 | — | — | — | 4.475 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.128 | — | — | — | 1.022 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.300 | — | 0.020 | — | — | 35.377 | 44.351 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 1.120 | 1.306 | 0.207 | 0.207 | 6.354 | 1.579 |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.213 | — | 0.166 | — | 1.617 | — | 11.995 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.009 | — | 0.135 | — | 0.272 | — | 1.076 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | 4.494 | 4.494 | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.014 | 0.014 | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.350 | — | 0.011 | — | 0.033 | — | 0.260 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.702 | — | 0.022 | — | — | — | 0.521 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.063 | — | — |
| | Aetzkalk | CaO | — | — | — | 0.048 | — | 0.580 | — | 3.545 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.208 | — | 0.021 | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.036 | — | 1.108 | — | 5.938 |
| | Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | 0.027 | — | — |
| | Wasser | HO. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.017 | 0.017 | — | — |
| | | | | | | | b 0.228 | b 0.289 | | |
| | | | 269.750 | a 269.792 | 1.666 | 1.666 | 2.424 | 2.424 | 63.652 | 63.651 |
| | | | 8.7 ° | L. HP. S. | 21.25 ° | Rb. 472 | | MA. | 11.2 ° | Hg.HP. |

a. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.041.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Salpetersaurer Kalk.

| | Jaen, Spanien, Jaen. | | | | Jamnicza, Kroatien. | | Jano, Italien, Modena. | | Jaroslaw, Oesterreich, Galizien. | | Jaszczurówka, Oesterreich, Galizien. | | Jaxtfeld, Württemberg. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Quelle I.** | | **Quelle II.** | | | | | | | | | | **Soole.** | |
| | Ayuda. | | Ayuda. | | Augustin. | | Merosi. | | Pogir. | | Alexandrowicz 1859. | | Fehling. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.73 | 1.73 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 4.55 | 4.55 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.347 | — | 0.347 | — | 20.44 | 12.83 | 1.220 | — | — | — | 0.216 | — | 2559.74 | 2559.74 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.111 | — | 0.111 | — | — | — | 1.371 | 0.032 | — | — | 0.302 | — | 46.55 | 22.70 |
| | — | 0.166 | — | 0.166 | — | 7.22 | 2.127 | 4.848 | — | — | — | 0.558 | 22.50 | 50.39 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.235 | — | 0.235 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.628 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 12.76 | 5.32 | — | 1.482 | — | — | — | — | — | — |
| | 3.977 | 4.117 | 3.977 | 4.117 | — | 4.95 | — | 1.692 | — | — | 0.305 | 0.685 | — | 30.17 |
| 20 | 3.403 | — | 25.277 | — | — | — | 3.336 | — | — | — | 0.663 | — | 34.20 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.70 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 1.908 | — | 14.775 | — | — | — | — | — | — | — | 0.137 | — | — |
| | — | — | — | — | 36.55 | 51.78 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 5.28 | — | — | — | 19.840 | 19.840 | — | — | — | — |
| | 0.288 | — | 0.288 | — | 9.37 | — | — | — | 7.032 | — | 1.076 | — | — | — |
| | — | — | — | — | 1.79 | — | — | — | 1.796 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.096 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.520 | — | 0.520 | — | 0.98 | — | — | — | 1.628 | — | 0.150 | — | — | — |
| | — | 0.368 | — | 0.368 | — | 1.97 | — | — | — | — | — | 0.298 | — | — |
| | — | 0.643 | — | 0.643 | — | — | — | — | — | 3.108 | — | 0.002 | — | — |
| | — | 1.123 | — | 10.130 | — | — | — | — | — | 1.254 | — | 0.377 | — | — |
| | 0.090 | — | 0.090 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.176 | — | 0.176 | — | 1.40 | — | — | — | 5.286 | — | 0.658 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.180 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.32 | 0.32 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | | | — | c 0.093 | | |
| | 8.736 | 8.736 | 30.610 | 30.610 | 87.49 | 87.49 | 8.054 | 8.054 | 30.296 | 30.296 | 2.808 | 2.808 | 2669.27 | 2669.28 |
| | 30.6 ° | Rb. 294 | 30.6 ° | Rb. 294 | 10 ° | Hg.HP. | | HP. | 10 ° | S. HP. | | Ksch. 1871. | 13.8 ° | L. |

| | Ort | | Jeddes, Nordamerika. | | Jelen, Ungarn, Gömör. | | Jena, Sachsen-Weimar. | | Jenatz, Schweiz, Graubündten. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | **Soole.** | | | | **Bittersalzq.** | | | |
| | Analytiker | | Beck. | | Marikowsky. | | Wackenroder. | | Bauhof. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Brommatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 1306.6 | 1274.0 | — | — | 0.010 | — | — | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | 7.9 | — | — | — | 0.119 | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | 20.3 | 60.5 | — | — | — | 0.149 | — | — |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.419 | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.049 | 0.049 | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 39.6 | — | — | — | 0.012 | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 10.0 | — | — | 4.130 | 4.280 | a 1.790 | 1.116 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 49.3 | — | — | — | 14.661 | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.853 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 8.517 | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.238 | 0.960 |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 4.998 | — | 3.129 | — | 1.875 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 1.195 | — | — | — | 0 898 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | 0.163 | 0.163 | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 1.945 | — | 7.178 | — | 0.729 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 3.711 | — | 1.914 | — | 1.144 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.120 | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.078 | 0.078 | — | — |
| | | | 1384.1 | 1384.1 | 6.193 | 6.193 | 22.339 | 22.340 | 4.801 | 4.802 |
| | | | | L. Hydroch. | | S. HP. | | Hg. | 12.5 ° | MA. |

a. Mit Chlorcalcium und organischer Substanz. Bei HP. und S. 2.279.
b. Von wenigen Orten werden die Analysen so abweichend von den verschiedenen Autoren angegeben, wie von Imnau. Selbst in den Brunnenschriften finden sich mehrfach Fehler. Ich glaube die richtigen Zahlen zu haben.
c. Mit organischen Säuren.
d Schwefelsaure Thonerde.

| | Iferten, Schweiz, Waadt. | | Imnau, Hohenzollern. b | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | **Fürstenq.** | | **Quelle I.** | | **Quelle II, Kaspersq.** | | **Quelle III.** | | **Quelle IV.** | | **Quelle V.** | |
| | Buttin 1836. | | Strecker 1863. | | Sigwart 1839. | | Strecker 1863. | | Sigwart 1839. | | Strecker 1863. | | Sigwart 1839. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.250 | 0.250 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.550 | 1.310 | — | — | — | 0.123 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.758 | — | 0.829 | — | 0.093 | — | 0.202 | — | 0.129 | — | 0.046 | — | 0 161 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.484 | — | — | — | — | — | 0.103 | — | 0.194 | — | 0.180 | — |
| | — | 0.719 | — | 0.787 | — | 0.088 | — | 0.098 | — | 0.242 | — | 0.271 | — | 0.363 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.888 | — | — | — | 0.144 | — | — | — | 0.276 | 0.276 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.385 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.499 | 0.832 | 0.832 | 0.368 | 0.155 | 1.325 | 1.210 | 0.728 | 0.139 | 0.676 | 0.676 |
| 20 | — | — | — | — | 0.513 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.049 | — | 0.148 | — | 0.499 | — | 0.143 | — | 0.216 | — | — |
| | — | — | — | 0.095 | — | — | — | 0.306 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 0.224 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.418 | 2.390 | — | 0.887 | — | — | — | 0.381 | — | — | — | 0.058 | — | — |
| | — | — | 4.137 | 4.256 | — | — | 2.059 | 2.288 | 0.523 | 0.784 | 0.632 | 1.520 | 0.475 | 0.720 |
| | 1.000 | — | 14.730 | — | 12.777 | — | 14.728 | — | 14.325 | — | 16.105 | — | 8.024 | — |
| | — | — | 0.052 | — | 0.156 | — | 0.525 | — | 0.154 | — | 0.227 | — | — | — |
| 30 | — | — | 0.100 | — | — | — | 0.322 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | c 0.186 | c 0.186 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.073 | — | 0.339 | — | 0.116 | — | 0.349 | — | 0.143 | — | 0.267 | — |
| | — | — | — | 0.146 | — | 0.099 | — | 0.233 | — | 0.137 | — | — | — | 0.169 |
| | — | — | — | — | — | 0.552 | — | — | — | 0.536 | — | 0.273 | — | 0.349 |
| | — | 0.027 | — | 5.331 | — | 4.873 | — | 5.678 | — | 5.194 | — | 5.996 | — | 2.771 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.119 | — | — | — |
| 40 | — | 0.041 | — | 8.484 | — | 7.894 | — | 9.087 | — | 8.660 | — | 9.322 | — | 4.734 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.240 | 0.240 | 1.450 | 1.450 | 0.706 | 0.706 | 0.715 | 0.715 | 0.711 | 0.711 | — | — | 0.810 | 0.810 |
| | | | | | | | | | | | — | d 0.398 | | |
| | 3.666 | 3.667 | 23.293 | 23.294 | 15.416 | 15.416 | 19.564 | 19.563 | 17.619 | 17.620 | 18.656 | 18.655 | 10.593 | 10.592 |
| | 25° | MA. | 8.7-9.2 ° | Brsch. Val. | 8.7-9.2 ° | Brsch. Hy. | 8.7-9.2 ° | Brsch. Val. | 8.7-9.2 ° | Brsch. Val. | 8.7-9.2 ° | Brsch. Val. | 8.7-9.2 ° | L. Hy. |

| Ort | | Inverleithen, Schottland, Peebles. | | | | Johannesberg, Hessen, Fulda. | | Johannisbad, Böhmen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Schwächste Quelle.** | | **Stärkste Quelle.** | | | | **Kaiserq.** | |
| Analytiker | | Fyfe. | | Fyfe. | | Bunsen 1839. | | Wolff 1838. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 14.541 | 9.482 | 21.530 | 11.766 | 22.800 | 2.181 | 0.0248 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 4.107 | 4.107 | 7.927 | 7.927 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 1.717 | 6.516 | 3.782 | 13.046 | — | 19.561 | — | 0.0200 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0053 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0462 | 0.0462 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 1.710 | 10.443 | 0.4388 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | 5.183 | 5.183 | — | 0.3320 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 8.654 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0062 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.323 | — | 0.0495 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0048 |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 6.491 | — | 12.527 | — | 16.887 | 0.1542 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.9347 | 0.5808 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 6.231 | — | 12.027 | — | 16.233 | — | 0.9348 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.340 | — | 0.0521 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.0051 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.0006 | 0.0006 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | — | — | 0.140 | — | 0.3246 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.281 | — | 0.5350 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.1107 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.3007 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.200 | — | 0.9364 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.0050 | 0.0050 |
| | | 26.596 | 26.596 | 45.266 | 45.266 | 55.060 | 55.059 | 2.9271 | 2.9270 |
| | | | HP. | | HP. | | a | 8 ° | L. Brsch. |

a. Nach einer brieflichen Mittheilung des Besitzers.
b. Nach Hager irrthümlich in Böhmen.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Natronaluminat.
e. Kalkaluminat.
f. Wahrscheinlich richtiger für 100,000 Theile.
g. Bestehend aus den Quellen Fornello und Fontana.

| | Johannisbad, Böhmen. | | Johannisbrunn, Oesterreich, Schlesien. b | | | | | | Jordan-Bad, Württemberg. | | Jouhe, Frankreich, Jura. | | Ischia, Italien, Ischia. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Sprudel.** | | **Johannisq.** | | **Neue Q.** | | **Paulaq.** | | | | | | **Bagno d'Ischia.** g | |
| | Redtenbacher 1860. | | Ludwig 1866. | | Ludwig 1866. | | Ludwig 1866. | | Strecker 1861. | | Massonfour. | | Lancelotti 1831. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.042 | 0.042 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.075 | — | — | — | — | 0.021 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0468 | — | 0.018 | — | 0.025 | — | 0.018 | — | 0.034 | — | 8.768 | 4.553 | 44.312 | 41.637 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.052 | — | 4.133 | 3.372 | — | 1.819 |
| | — | 0.0421 | — | 0.017 | — | 0.024 | — | 0.017 | — | — | — | 4.886 | — | 0.368 |
| | — | 0.0034 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.120 | — | — | — | 0.023 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.387 | — | 0.297 | — | 0.292 | — | 0.093 | — | — | — | — |
| | 0.0153 | 0.0153 | 0.104 | 0.104 | 0.077 | 0.077 | 0.090 | 0.090 | 0.006 | — | — | — | 0.024 | — |
| | 0.1935 | — | 0.103 | — | 0.250 | — | 0.108 | — | — | — | — | — | 8.145 | — |
| | — | 0.0917 | — | 0.087 | — | 0.211 | — | 0.091 | — | 0.004 | 2.411 | 3.374 | — | 6.831 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.091 | — | — | — |
| | 0.0040 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0858 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.086 |
| | — | 0.0084 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.5793 | 0.3424 | 1.295 | — | 1.252 | 0.055 | 1.488 | — | — | — | — | 5.407 | 0.450 | 11.376 |
| | 0 8512 | 0.7536 | 2.405 | 2.312 | 3.252 | 3.029 | 3.252 | 3.155 | 0.836 | 0.901 | — | — | 9.740 | — |
| | 1.0290 | — | 4.958 | — | 7.546 | — | 8.816 | — | 2.773 | — | 5.188 | — | 0.478 | — |
| | 0.0903 | — | 1.106 | — | 0.848 | — | 0.835 | — | 0.266 | — | — | — | 0.090 | — |
| 30 | 0.0088 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.017 | 0.017 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0379 | 0.0379 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.2058 | — | 0.707 | — | 0.613 | — | 0.715 | — | 0.217 | — | — | — | 0.456 | — |
| | — | 0.4129 | — | 1.174 | — | 1.230 | — | 1.341 | — | — | — | — | — | 0.915 |
| | — | — | — | 0.233 | — | — | — | 0.090 | — | 0.414 | — | — | — | — |
| | — | 0.3788 | — | 1.809 | — | 2.922 | — | 3.378 | — | 0.860 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.092 | — | — | — | 0.009 | — |
| 40 | — | 0.8897 | — | 4.462 | — | 5.934 | — | 6.786 | — | 1.749 | — | — | — | 0.628 |
| | — | — | — | 0.111 | — | 0.085 | — | 0.083 | — | 0.027 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0033 | 0.0033 | 0.069 | 0.069 | 0.094 | 0.094 | 0.101 | 0.101 | — | — | — | — | 0.166 | 0.166 |
| | | | | | | | | | | c 0.098 d 0.038 e 0.047 | | | | |
| | 3.0652 | 30.653 | 10.765 | 10.765 | 13.957 | 13.958 | 15.423 | 15.424 | 4.368 | 4.368 | 21.591 | 21.592 | 63.912 | 63.912 |
| | 29.5 ° | Brsch. HP.Hg. | 8.75 ° | A. Ph. 1866 Hg. | 6 ° | A. Ph. 1866 Hg. | 7.5 ° | A. Ph. 1866 Hg. | 10 ° | Brsch. | | HP. f | 45 ° | Schiv. |

| Ort | | Ischia, Italien, Insel. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Cappone.** | | **Castiglione.** | | **Citara.** | | **Cotto-Bagno fresco.** | |
| Analytiker | | Guarini. | | Covelli. | | Guarini (Lancelotti?). | | Lancelotti 1831. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.005 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 39.850 | 37.292 | 53.255 | 51.921 | 48.500 | 47.809 | 6.665 | 5.887 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.974 | — | — | — | 0.655 | — | 0.493 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.365 | — | 1.016 | — | — | — | 0.195 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.006 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 4.750 | 3.566 | 10.465 | 1.620 | 3.810 | 3.566 | 5.683 | 5.593 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 1.000 | 7.173 | 14.648 | — | — | — | 0.035 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.262 | — | 0.057 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 7.741 | 12.275 | — | 11.055 | 3.283 | 0.190 | 15.857 | 16.886 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.067 | — | 7.974 | — | — | — | 0.037 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.563 | — | — | — | 0.850 | — | 0.640 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.276 | — | 0.060 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.226 | 0.226 |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | 1.740 | — | 0.027 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 3.491 | — | 0.054 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.140 | — | 0.389 | — | — | — | 0.075 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 2.486 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 6.660 | 6.660 | — | — |
| | | 56.111 | b 56.472 | 79.256 | c 80.260 | 65.119 | 65.119 | 29.276 | d 29.431 |
| | | 35 ° | Schv. a | 77.5 ° | HP. | 47-50 ° | Schv. a | 37-38 ° | Schv. |

a. Nach Rivaz, Description des eaux minéro-thermales d'Ischia, Naples 1859.
b. Ab Kohlensäure 0.360.
c. Ab Kohlensäure 1.004.
d. Ab Kohlensäure 0.156.
e. Ab Kohlensäure 0.172.
f. Ab Kohlensäure 0.080.
g. Gemisch von einem Theil Hallstädter und zwei Theilen Ischler Soole.

| | Ischia, Italien, Insel. | | | | | | | | | | | | Ischl, Oesterreich. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Francesco I.** | | **Gurgitello.** | | **Isabella.** | | **Nitroli.** | | **Sta. Restituta.** | | **Rita.** | | **Badesoole.** g | |
| | Guarini. | | Cappa 1863. | | Lancelotti 1835. | | Lancelotti 1834. | | Lancelotti 1835. | | Covelli und Guarini. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.34 | 1.34 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.145 | — | 0.385 | — | — | 0.836 | 12.793 | — | — | — | 28.33 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 34.711 | 34.289 | 6.800 | 1.531 | 23.685 | 19.588 | 24.629 | 18.890 | 148.388 | 135.534 | 12.931 | 8.230 | 2516.24 | 2480.24 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | 0.132 | — | — | — | 1.400 | — | — | — | — | 13.55 | — |
| | — | 0.400 | — | 2.695 | — | 3.232 | — | 3.400 | — | 3.288 | — | 4.459 | — | 28.87 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.043 | — | 0.295 | — | 0.328 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.338 | — | 0.450 | — | — | — | 13.971 | — | — | — | 33.10 | — |
| | 17.397 | 16.539 | 1.296 | — | 7.751 | 0.562 | 0.794 | — | — | 5.646 | 6.811 | 5.491 | — | 43.74 |
| | — | 0.225 | — | 0.817 | — | 7.390 | — | 0.671 | — | 4.864 | — | 1.082 | 29.07 | 46.18 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 35.40 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.633 | — | 1.520 | — | 0.069 | — | — | — | — | — | 0.042 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.013 | 3.266 | 20.117 | 26.786 | 10.589 | 15.869 | 14.408 | 18.605 | 16.283 | 26.811 | 10.204 | 17.630 | — | — |
| | 0.240 | — | 1.050 | — | 0.600 | — | 2.604 | — | 5.188 | — | 1.154 | — | — | — |
| | 0.520 | — | 3.499 | — | 4.196 | — | 4.414 | — | 4.269 | — | 5.789 | — | — | — |
| | 0.666 | — | 1.600 | — | 0.073 | — | — | — | — | — | 0.044 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.080 | — | 0.600 | — | 0.147 | — | 1.645 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.161 | — | 1.204 | — | 0.295 | — | 3.301 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.400 | — | 0.113 | — | 0.126 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.114 | — | — | — | — | — | 2.026 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.100 | 0.100 | 0.266 | 0.266 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 55.627 | 55.627 | 36.800 | e 36.973 | 47.870 | f 47.951 | 48.620 | 48.621 | 188.935 | 188.936 | 36.933 | 36.934 | 2628.70 | 2628.70 |
| | | a | 51 ° | Schv. | | a | 30 ° | a | 50 ° | Schv. a | 70 ° | Schv. a | | HP. |

| Ort | | Ischl, Oesterreich. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Klebelsbergq. | | Maria Luisenq. | | Schwefelq. | | Soole. | |
| Analytiker | | v. Hauer 1877. | | v. Hauer 1877. | | v. Hauer 1877. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | 0.67 | 0.67 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.580 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 1.331 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.159 | — | — | — | 0.207 | — | 5.90 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 53.206 | 52.871 | 55.989 | 53.537 | 176.170 | 171.070 | 2372.76 | 2360.91 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 2.212 | 0.540 | 0.508 | 0.090 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.152 | — | 2.815 | — | 4.683 | — | 6.85 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.186 | — | — | — | 0.242 | — | 6.90 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 29.780 | 33.552 | 24.01 | 38.41 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 2.471 | 4.586 | 0.751 | 1.282 | 9.096 | 9.096 | 12.16 | 12.16 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 2.251 | — | 0.602 | — | 4.515 | — | 8.40 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.642 | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.428 | — | 3.143 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.410 | — | 3.017 | — | 1.300 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.794 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 0.307 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 60.736 | 60.736 | 60.867 | 60.867 | 221.683 | 221.682 | 2424.90 | 2424.90 |
| | | 14 ° | Ksch. 1879. | 12.5 ° | Ksch. 1879. | 12.5 ° | Ksch. 1879. | | HP. |

a. Richtiger wohl für 100 000 Theile.
b. Unterschwefligsaures Natron.
c. Doppeltkohlensaurer Strontian.
d. Doppeltkohlensaures Baryt.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.010.

| | S. Juan de Campos, Spanien, Balear. | | Jurowca, Galizien. | | Ivonicz, Galizien. | | | | | | | | Kaerlich, Preussen. Koblenz. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | Adolfsq. | | Amalienq. | | Josephsq. | | Karlsq. | | Säuerling. | |
| | Estelrich 1844. | | Torosiewicz. | | Alexandrowicz 1866. | | Radziszewsky 1878. | | Alexandrowicz 1866. | | Radziszewsky 1878. | | Bischof 1832. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | 0.136 | 0.136 | — | — | 0.240 | 0.240 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.174 | 0.174 | — | — | 0.365 | 0.365 | — | — |
| | — | — | 0.590 | — | ? | ? | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.353 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.674 | 0.674 | — | — | 0.797 | 0.797 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 48.57 | 32.09 | 35.760 | 25.890 | 0.134 | — | 67.169 | 63.437 | 3.559 | 3.159 | 79.767 | 75.742 | 0.283 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.188 | 0.188 | — | — | 0.218 | 0.218 | — | — |
| 10 | 59.32 | 28.70 | 2.306 | 8.674 | — | 0.109 | — | 0.827 | — | 0.326 | — | 0.956 | — | — |
| | 55.20 | 106.62 | — | 0.904 | — | — | — | 2.243 | — | — | — | 2.390 | — | 0.268 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.110 | — | — | — | 0.130 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.203 | — | — | — | 0.205 | — | — |
| | — | — | — | 0.065 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | 0.616 | — | — | — | 0.097 | — | — | — | 0.073 | — | — |
| | — | — | — | 0.417 | — | — | — | 0.046 | — | — | — | 0.028 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.168 | — | — | — | 0.349 | — | — | — | 2.856 | — |
| | — | 38.72 | 0.772 | 0.561 | — | 0.126 | — | — | — | — | — | — | — | 2.021 |
| 20 | 58.62 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.021 | — | — | — | 0.318 | — | — | — | 0.497 |
| | — | — | — | 0.266 | — | — | — | — | — | 0.056 | — | — | — | — |
| 25 | — | 8.67 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 9.727 | 0.387 | 0.541 | 18.620 | 22.880 | 0.367 | 0.670 | 23.535 | 28.120 | 7.160 | 9.776 |
| | — | — | 8.363 | — | 0.486 | 0.203 | 1.115 | — | 0.440 | — | 1.289 | — | 8.148 | 5.995 |
| | 4.68 | — | 1.174 | — | — | — | 2.912 | — | — | — | 3.103 | — | 8.365 | — |
| | — | — | 1.190 | — | 0.022 | — | 0.131 | — | 0.335 | — | 0.081 | — | 0.523 | — |
| 30 | — | — | 0.280 | — | — | — | — | — | 0.059 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | ? 8.68 | — | 0.137 | — | 0.081 | — | 0.217 | — | 0.238 | — | 0.238 | — | 0.313 | — |
| | — | ? 17.42 | — | 0.275 | — | 0.162 | — | 0.435 | — | 0.477 | — | 0.477 | — | 0.628 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.119 |
| | — | — | 0.025 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.86 | — | 1.570 | — | 0.116 | — | 0.266 | — | 0.340 | — | 0.296 | — | 5.344 |
| | — | — | — | 0.119 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.162 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.039 | 0.039 | — | — | 1.320 | 1.320 | 0.400 | 0.400 | 0.714 | 0.714 | — | — |
| | | | | | b 0.023 | b 0.023 | c 0.134 | — | | | c 0.158 | — | | |
| | | | | | | | d 0.235 | — | | | d 0.237 | — | | |
| | a 235.07 | a235.08 | 50.636 | 50.638 | 1.301 | 1.301 | 93.025 | 93.036e | 5.747 | 5.746 | 110.742 | 110.751 | 27.648 | 27.648 |
| | 47.5 ° | Rb. 120 | | HP. | | Ksch. 1871. | 4 ° | A. Ph. 1878. | | Ksch. 1871. | 4 ° | A. Ph. 1878. | | L. |

| Ort | | Kaerlich, Preussen, Koblenz. | | Kainzenbad, Oberbayern. | | | | Kalauria, Griechenland, Sidra. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Waldbrunnen.** | | **Gutiq.** | | **Kainzenq. = St. Antonsq.** e | | | |
| Analytiker | | Bischof 1832. | | Wittstein 1877. | | Hulwa 1882. | | Landerer. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.0006 | 0.0006 | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | 0.0003 | 0.0003 | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.179 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.412 | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | 0.0647 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | 0.073 | 0.073 | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.151 | — | 0.167 | — | 0.1170 | — | 6.393 | 4.651 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.0008 | 0.0008 | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.158 | — | 0.0624 | 0.405 | 2.057 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | 0.0006 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.095 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.117 | — | — | — | —• | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.437 | 0.437 | 0.0980 | 0.0223 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.104 | — | 0.547 | 0.227 | 0.3452 | 0.2500 | — | 1.194 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.261 | — | 0.1189 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 1.143 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.0007 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.111 | — | 0.010 | — | 0.0167 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.0016 | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 5.732 | 5.283 | 5.269 | 4.735 | 7.0979 | 7.1052 | — | 0.976 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 3.368 | 3.368 | 0.278 | — | 0.1268 | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 4.108 | — | 1.171 | — | 0.0810 | — | 0.937 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.451 | — | 0.010 | — | 0.0176 | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.0017 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.021 | 0.021 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.309 | — | 0.120 | — | 0.1000 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.620 | — | 0.241 | — | 0.2006 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.597 | — | 0.377 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.022 | — | 1.226 | — | 0.1428 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.012 | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.095 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.484 | 0.484 | — | — | — | — |
| | | | | b 0.005 | b 0.005 | c 0.0006 | c 0.0006 | | |
| | | | | | | d 0.0017 | d 0.0017 | | |
| | | 14.223 | a 14.225 | 8.761 | 8.762 | 7.9899 | 7.9898 | 8.878 | 8.878 |
| | | | L. | | Brsch. Ksch. 77. | | Brsch. | | HP. |

a. Ab Wasserstoff 0.003. b. Unterschwefligsaures Natron.
c. Chlorblei. d. Schwefelsaures Kupferoxyd.
e. Soll nur anderthalbfachkohlensaures Natron enthalten.
f. Doppeltkohlensaures Kali.
g. Nach brieflicher Mittheilung des Herrn Dr. Sipöcz, Karlsbad.
h. Nach Ludwig und Mauthner, Chemische Untersuchung der Karlsbader Thermen, Wien 1879.
i. Bei S. und H. stark abweichend durch unrichtige Ueberrechnungen.
k. Lösliche Kieselsäure. m. Fluornatrium.
n. Bei Lersch nur 0.636, weil kohlensaures Eisenoxydul für Eisenoxyd genommen ist.

| | Kalimaneste, Rumänien. | | Kalsdorf, Steiermark. | | Kamenietz-Podolsk, Russland, Podolien. | | Karlsbad, Böhmen. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Sauerbrunnen. | | | | Bernhardsbrunnen. i | | Dorotheensäuerling. | | Eisenq. | | Elisabethq. (Orchesterq.) | |
| | | | Gottlieb 1873. | | | | Reuss 1812. | | Berzelius 1823. | | Göttl 1850. | | Ludwig 1879. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M. W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | ? 3.51 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | ? 8.04 | — | — | 2.03 | 2.03 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.701 | 1.28 | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.575 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 135.92 | 123.88 | 7.049 | — | 1.60 | — | 11.887 | 5.827 | 0.100 | — | 0.198 | — | 10.122 | 5.027 |
| | — | — | 0.043 | 0 043 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.139 | 0.139 |
| 10 | 19.06 | 19.06 | — | — | — | — | — | — | — | 0.081 | — | — | — | — |
| | 13.10 | 15.47 | — | 5.941 | — | 0.38 | — | 5.748 | — | — | — | 0.188 | — | 3.638 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0043 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.180 | — | 1.69 | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 |
| 15 | — | 5.95 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.208 | — | — |
| | — | — | 1.867 | 1.048 | 1.59 | — | — | — | — | — | 0.100 | — | 1.840 | — |
| | — | — | 3.368 | — | — | 0.15 | 24.002 | 23.726 | 0.190 | — | 0.204 | — | 23.765 | 22.460 |
| | — | — | — | 3.174 | — | — | — | — | — | 0.085 | — | — | — | 2.346 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.005 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.301 | — | 1.23 | — | 0.296 | — | 0.052 | — | 0.305 | — | 0.034 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.027 | — | — | — | 0.0027 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | — |
| | — | — | 8.235 | 19.678 | — | 1.86 | 19.186 | 25.415 | 0.212 | — | 0.156 | 0.584 | 18.352 | 24.504 |
| | — | — | 7.360 | 3.977 | — | — | — | — | 0.198 | — | 0.107 | 0.107 | 2.502 | — |
| | 3.11 | — | 7.713 | — | 3.74 | — | 7.462 | — | 0.346 | — | 0.403 | — | 4.723 | — |
| | — | — | 0.317 | — | 1.30 | — | 0.312 | — | 0.055 | — | n 0.915 | — | 0.036 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.028 | — | — | — | 0.0028 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.030 | 0.030 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 | 0.010 | 0.0074 | 0.0074 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.475 | — | — | — | 0.754 | — | 0.470 | k 0.101 | 0.017 | — | 0.724 | — |
| | — | — | — | 0.953 | — | — | — | 1.513 | — | 0.443 | — | 0.034 | — | 1.453 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.282 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.26 | — | — | — | — | — | 0.062 | — | — |
| | — | — | 0.069 | — | 0.65 | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 | — |
| 40 | — | 1.90 | — | 0.500 | — | 0.36 | — | 1.078 | — | 0.518 | — | 0.448 | — | 1.018 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.060 | — | — |
| | — | 0.40 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.080 | 0.080 | 0.350 | 0.350 | — | — |
| | | | | | — | f 3.22 | | | | | — | f 0.104 | m0.057 | m0.057 |
| | 174.70 | 174.70 | 36.496 | 36.496 | 12.19 | 12.18 | 63.603 | 63.603 | 1.679 | 1.678 | 2.460 | 2.460 | 62.3112 | 62.3114 |
| | 10 ° | HP. | 13.75 ° | Brsch. | | HP. | 65.2 ° | g | | g L. | 10 ° | g L. | 43 ° | h |

| Ort | | Karlsbad, Böhmen. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Felsenq. (Stephansq.) | | Kaiserbrunnen (Militairbad). | | Kaiser-Karl-Q. | | Kurhausq. | |
| Analytiker | | Ludwig 1879. a | | Ludwig 1879. a | | Göttl 1850. | | Göttl 1872. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 1.543 | — | 1.537 | — | 2.319 | — | 2.139 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 10.131 | 5.049 | 9.911 | 4.975 | 11.010 | 5.465 | 10.811 | 5.340 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.133 | 0.133 | 0.139 | 0.139 | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 3.660 | — | 3.526 | — | 3.476 | — | 3.551 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.0032 | — | 0.0043 | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.008 | — | 0.0127 | — | 0.047 | — | 0.039 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.803 | — | 1.796 | — | 2.710 | — | 2.500 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 23.782 | 22.493 | 23.407 | 22.132 | 21.110 | 22.578 | 23.720 | 22.341 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 2.307 | — | 2.288 | — | 0.603 | — | 2.858 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.0037 | — | 0.005 | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.034 | — | 0.038 | — | 0.034 | — | 0.039 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.0027 | — | 0.0027 | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 18.392 | 24.553 | 18.176 | 24.084 | 15.594 | 19.795 | 16.588 | 23.578 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.461 | — | 2.441 | — | 0.643 | — | 3.049 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 4.752 | — | 4.578 | — | 4.513 | — | 4.611 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.036 | — | 0.040 | — | 0.036 | — | 0.041 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.0028 | — | 0.0028 | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | 0.036 | 0.036 | 0.056 | 0.056 | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.0074 | 0.0074 | 0.0074 | 0.0074 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.707 | — | 0.729 | — | 0.560 | — | 0.611 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.418 | — | 1.463 | — | 1.124 | — | 1.226 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.003 | — | 0.005 | — | 0.018 | — | 0.015 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.002 | — | 1.030 | — | 0.754 | — | 0.834 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | b 0.060 | b 0.060 | b 0.053 | b 0.053 | | | | |
| | | 62.3099 | 62.3093 | 61.3462 | 61.3481 | 56.194 | 56.195 | 61.946 | 61.945 |
| | | 58.4 ° | a | 48.8 ° | a | 45.2 ° | Hg.HP. | 65 ° | c |

a. Nach Ludwig und Mauthner, Chem. Untersuchung der Karlsbader Thermen, Wien 1879.
b. Fluornatrium.
c. Nach brieflicher Mittheilung des Herrn Dr. Sipöcz.
d. Bei Ludwig und Mauthner irrthümlich 1.839.
e. Zweig des Theresienbrunnens.
f. Bei Hager abweichend.

## Karlsbad, Böhmen.

| | Marktbrunnen. | | Mühlbrunnen. | | Neubrunnen. | | Parkq. e | | Russische Krone. | | Schloss-brunnen. | | Sprudel. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Ludwig 1879. a | | Ludwig 1879. a | | Ludwig 1879. a | | Sipöcz 1881. c | | Zembsch 1844. | | Ludwig 1879. a | | Ludwig 1879. a | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.012 | 0.012 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.552 | — | 1.616 | — | 1.620 | — | 1.857 | — | 1.616 | — | 1.652 | — | 1.594 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 10.109 | 4.939 | 10.102 | 4.984 | 10.131 | 4.987 | 10.284 | 4.918 | 7.321 | 2.103 | 9.832 | 4.609 | 10.223 | 5.189 |
| | 0.141 | 0.141 | 0.135 | 0.135 | 0.129 | 0.129 | — | — | 0.024 | 0.024 | 0.156 | 0.156 | 0.141 | 0.141 |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.724 | — | 3.633 | — | 3.650 | — | 3.680 | — | 3.729 | — | 3.706 | — | 3.573 |
| | — | 0.0043 | — | 0.0043 | — | 0.0043 | — | — | — | 0.0053 | — | 0.0043 | — | 0.0043 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.018 | — | 0.013 | — | 0.016 | — | 0.023 | — | 0.010 | — | 0.013 | — | 0.010 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.814 | — | 1.888 | — | d 1.893 | — | 2.170 | — | 1.888 | — | 1.930 | — | 1.862 | — |
| | 23.856 | 22.569 | 23.907 | 22.692 | 23.650 | 22.477 | 23.588 | 22.465 | 14.283 | 13.469 | 23.154 | 22.001 | 24.049 | 22.720 |
| | — | 2.334 | — | 2.304 | — | 2.274 | — | 2.379 | — | 1.961 | — | 2.307 | — | 2.378 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.005 | — | 0.005 | — | 0.005 | — | — | — | 0.0062 | — | 0.005 | — | 0.005 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.008 | — | 0.037 | — | 0.034 | — | 0.084 | — | 0.033 | — | 0.0013 | — | 0.039 |
| | — | 0.0027 | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | 0.0027 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 18.223 | 24.484 | 18.330 | 24.390 | 18.496 | 24.610 | 18.685 | 24.960 | 10.571 | 16.830 | 17.650 | 23.857 | 18.612 | 24.734 |
| | 2.490 | — | 2.458 | — | 2.426 | — | 2.538 | — | 2.094 | — | 2.461 | — | 2.537 | — |
| | 4.834 | — | 4.716 | — | 4.739 | — | 4.778 | — | 4.841 | — | 4.811 | — | 4.638 | — |
| | 0.0083 | — | 0.039 | — | 0.036 | — | 0.088 | — | 0.035 | — | 0.0014 | — | 0.041 | — |
| 30 | 0.0028 | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 | — | — | — | 0.0028 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.040 | 0.040 | 0.029 | 0.029 | 0.036 | 0.036 | — | — | — | — | 0.039 | 0.039 | 0.040 | 0.040 |
| | 0.0074 | 0.0074 | 0.0095 | 0.0095 | 0.0042 | 0.0042 | — | — | 0.020 | 0.020 | 0.0042 | 0.0042 | 0.0074 | 0.0074 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.712 | — | 0.735 | — | 0.709 | — | 0.738 | — | 0.533 | — | 0.703 | — | 0.715 | — |
| | — | 1.429 | — | 1.475 | — | 1.423 | — | 1.481 | — | 1.069 | — | 1.411 | — | 1.435 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.007 | — | 0.005 | — | 0.006 | — | 0.009 | — | 0.0038 | — | 0.005 | — | 0.004 | — |
| 40 | — | 0.998 | — | 1.038 | — | 0.996 | — | 1.030 | — | 0.752 | — | 0.992 | — | 1.012 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.056 | 0.056 | — | — | — | — |
| | b 0.051 | b 0.051 | b 0.046 | b 0.046 | b 0.046 | b 0.046 | | | b 0.019 | b 0.019 | b 0.046 | b 0.046 | b 0.051 | b 0.051 |
| | 62.3005 | 62.3014 | 62.4045 | 62.4058 | 62.3062 | 62.3065 | 62.878 | 62.877 | 41.7170 | 41.7173 | 60.7976 | 60.7988 | 62.9282 | 62.9304 |
| | 44 ° | a | 51 ° | a | 60.2 ° | a | 43.6 ° | c | 21.9 ° | c f | 52.4 ° | a | 72.5 ° | a |

| Ort | | Karlsbad, Böhmen. | | | | Karlsbrunn, Oesterreich, Schlesien. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Theresienbrunnen. | | Durchschnitt. c | | Antonsbrunnen. | | Karlsq. | |
| Analytiker | | Ludwig1879. a | | Ludwig 1879. a | | Schneider 1873. | | Schneider 1873. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 1.630 | — | 1.591 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 10.100 | 4.961 | 10.074 | 4.967 | 0.019 | — | 0.010 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.129 | 0.129 | 0.139 | 0.139 | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 3.645 | — | 3.640 | — | 0.011 | — | 0.005 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.0032 | — | 0.0043 | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.013 | — | 0.013 | — | — | — | 0.0044 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.075 | — | 0.120 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.905 | — | 1.859 | — | 0.074 | 0.074 | 0.074 | 0.074 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 23.771 | 22.638 | 23.705 | 22.465 | 0.037 | — | 0.022 | 0.003 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 2.253 | — | 2.310 | — | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.0037 | — | 0.005 | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.022 | — | 0.028 | — | 0.040 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.0027 | — | 0.002 | — | — | — | 0.021 |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 18.082 | 24.126 | 18.259 | 24.374 | 0.430 | — | 0.486 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.403 | — | 2.464 | — | 0.949 | 0.949 | 1.333 | 1.333 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 4.732 | — | 4.725 | — | 5.957 | — | 7.242 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.023 | — | 0.029 | — | 0.256 | — | 0.342 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.0028 | — | 0.002 | — | 0.012 | — | 0.022 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | 0.036 | 0.036 | 0.038 | 0.038 | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.0095 | 0.0095 | 0.0072 | 0.0072 | — | — | 0.012 | 0.012 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.718 | — | 0.717 | — | 0.387 | — | 0.527 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.441 | — | 1.439 | — | 0.406 | — | 0.427 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.353 | — | 0.599 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 2.143 | — | 2.528 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.005 | — | 0.005 | — | — | — | 0.0017 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.013 | — | 1.012 | — | 4.040 | — | 4.911 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.021 | — | 0.034 |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.277 | 0.277 | 0.111 | 0.111 |
| | | b 0.046 | b 0.046 | b 0.051 | b 0.051 | — | d 0.0095 | | |
| | | 61.9662 | 61.9684 | 62.0792 | 62.0805 | 8.398 | 8.3985 | 10.1907 | 10.1904 |
| | | 59.2 ° | a | | a | 6.5-7 ° | Brsch. | 6.5-7 ° | Brsch. |

a. Nach Ludwig und Mauthner, Chemische Untersuchung der Karlsbader Thermen, Wien 1879.
b. Fluornatrium.
c. Durchschnitt aller von Ludwig und Mauthner analysirten Quellen. Nahezu übereinstimmend sind auch noch Bernhards-, Park- und Kurhausquelle.
d. Manganchlorür.
e. Doppeltkohlensaures Kali.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.023.
g. Ab Wasserstoff 0.0023.

| | Karlsbrunn, Oesterreich, Schlesien. | | | | | | Karlshafen, Preussen, Hessen. | | Karlsruhe, Baden. | | Karlstad, Schweden. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Maxbrunnen.** | | **Philosophen-brunnen.** | | **Wilhelms-brunnen (Strassenbr.).** | | **Soolwasser.** | | | | **Herrenhof.** **Bohrloch I.** | | **Bohrloch II.** | |
| | Schneider 1873. | | Meissner 1828. | | Schneider 1873. | | Carius 1869. | | Kolreuter. | | | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.062 | 0.062 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.359 | 0.703 | — | — | 0.029 | 0.0065 | 0.0230 |
| | 0.008 | 0.008 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.015 | 0.015 | 0.0313 | 0.0313 |
| | 0.010 | — | — | — | 0.020 | — | 203.030 | 194.253 | — | — | 0.071 | — | 0.2788 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.038 | 0.038 | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.118 | — | — | — | — | — | 0.505 | — | — | — | — | 0.0435 |
| | — | 0.005 | — | 0.138 | — | 0.019 | — | 7.315 | — | — | — | 0.037 | — | 0.0671 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0044 | — | — | — | — | — | — | — | 0.242 | — | 0.0065 | — | 0.0055 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.468 | — | — | — | 0.0837 |
| | — | 0.131 | — | 0.076 | — | 0.505 | — | — | — | 0.327 | — | 0.286 | — | 0.3227 |
| | 0.083 | 0.083 | — | — | 0.038 | 0.038 | 1.588 | — | — | — | 0.034 | — | 0.0192 | — |
| | 0.042 | — | — | — | 0.055 | — | 4.946 | 8.406 | — | — | 0.009 | — | — | — |
| | — | — | 0.230 | — | — | — | 5.400 | 5.400 | — | — | — | 0.0225 | — | 0.0020 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 2.095 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.019 | — | 0.291 | — | 0.059 | — | 0.025 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.018 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0114 | — | 0.0142 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.393 | — | — | — | 0.061 | — | — | 7.365 | — | — | 0.006 | 0.042 | 0.1181 | — |
| | 1.333 | 1.333 | 0.701 | 1.104 | 0.626 | 0.626 | — | — | 0.033 | 0.715 | 0.157 | 0.136 | 0.0610 | — |
| | 7.286 | — | 3.197 | — | 2.196 | — | 7.279 | — | 9.108 | — | 0.339 | — | 0.0979 | — |
| | 0.394 | — | 0.524 | — | 1.505 | — | 0.026 | — | 0.934 | — | 0.818 | — | 0.9220 | — |
| 30 | 0.019 | — | — | — | — | — | — | — | 0.144 | — | 0.012 | — | 0.0150 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.013 | 0.013 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | 0.0067 | 0.0067 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.485 | — | 0.760 | — | 0.677 | — | 0.099 | — | 0.167 | — | 0.150 | — | 0.2000 | — |
| | — | 0.371 | — | — | — | 0.121 | — | 0.199 | — | — | — | 0.048 | — | 0.3920 |
| | — | 0.573 | — | 1.451 | — | 1.178 | — | — | — | 0.320 | — | 0.241 | — | 0.0088 |
| | — | 2.558 | — | 0.483 | — | 0.283 | — | — | — | 3.389 | — | — | — | — |
| | 0.0017 | — | — | — | — | — | — | — | 0.093 | — | 0.0025 | — | 0.0021 | — |
| 40 | — | 4.914 | — | 1.966 | — | 2.206 | — | 0.140 | — | 5.275 | — | 0.658 | — | 0.6864 |
| | — | 0.037 | — | 0.022 | — | 0.144 | — | — | — | — | — | 0.082 | — | 0.0738 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.111 | 0 .111 | — | — | 0.200 | 0.200 | — | — | 0.390 | 0.390 | 0.110 | 0.110 | 0.2350 | 0.2350 |
| | | | | | | | | | — | d 0.114 | | | | |
| | | | | | | | | | — | e 0.859 | | | | |
| | 10.1787 | 10.1784 | 5.530 | 5.531 | 5.378 | 5.379 | 224.563 | 224.562 | 12.077 | f 12.099 | 1.7315 | 1.7324 | 1.9936 | g 1.9957 |
| | 6.5-7 ° | Brsch. | 6.5-7 ° | L. | 6.5-7 ° | Brsch. | 11.2 ° | Ksch. 1871. | 10.4 ° | HP. | | Ksch. 1878. | | Ksch. 1878. |

| Ort | | Karlsthal, Hohenzollern. | | | | Kastenloch, Schweiz, Appenzell. | | Katharsion, Griechenland, Lesbos. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Bitterwasser. | | Fürsteng. | | | | | |
| Analytiker | | Siegwart 1850. | | Gmelin. | | Rahn 1825. | | Landerer. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | 1.313 | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 6.650 | — | 0.444 | — | a 0.703 | 0.129 | 7.883 | 5.952 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 6.309 | — | 1.400 | — | 0.544 | — | 1.832 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.195 | 0.195 | 1.102 | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 68.890 | 61.455 | — | — | 0.115 | 0.115 | 0.938 | 3.283 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 43.504 | 43.504 | — | 0.612 | — | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 1.303 | — | — | — | — | — | 2.246 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 9.417 | — | 0.066 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.121 | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 16.382 | — | 0.267 | 2.810 | 3.546 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 3.831 | 3.179 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 13.801 | — | 13.215 | — | 0.706 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 9.913 | — | 0.070 | — | — | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.128 | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.125 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.251 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.719 | — | 4.432 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 4.276 | — | 7.144 | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.015 | 0.015 | — | — |
| | | | | — | a 2.755 | | | | |
| | | 144.256 | 144.257 | 20.228 | 20.227 | 4.349 | 4.349 | 11.067 | 11.067 |
| | | | L. Sg. | | Hg. | | MA. | | HP. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Natriumsulfhydrat.
d. Schwefeleisen.
e. Ab Wasserstoff 0.005.

| | Kellberg, Niederbayern. | | Kemmern, Russland, Livland. | | Kenchreae, Griechenland. | | Kerö, Siebenbürgen, Dées. | | Kéruly, Siebenbürgen, Udvarhély. | | Kilburn, England, Hertfordshire. | | Kimpalungi, Rumänien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Stahlq.** | | **Heilige Q.** | | **Helenabad.** | | | | | | **Bitterq.** | | | |
| | Wittstein. | | Kerstling 1846. | | Landerer. | | Pataki. | | Pataki. | | Schmeisser. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | H.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.297 | — | — | — | ? | ? | — | — | 1.165 | — | 1.075 | — |
| | — | — | 0.210 | 0.331 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.659 |
| 5 | — | — | — | 0.517 | — | — | — | — | — | — | — | 0.601 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.028 | 0.028 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.039 | — | 0.040 | — | 22.548 | 18.962 | 57.71 | 49.48 | 1.344 | — | 0.727 | — | 16.741 | 12.754 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 3.307 | 3.684 | — | — | — | — | — | 0.527 | — | — |
| | — | — | — | 0.038 | — | 2.962 | — | 7.81 | — | 1.275 | — | 0.075 | 5.308 | 5.308 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.029 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.487 |
| | — | 0.698 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.137 |
| | 0.014 | 0.014 | 0.131 | 0.131 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.055 | — | 0.296 | — | — | — | 36.88 | 46.87 | 1.000 | — | 0.960 | — | — | — |
| | 0.218 | 0.158 | 2.882 | 2.882 | 2.586 | 2.586 | — | — | — | 0.629 | 6.968 | 6.302 | — | — |
| 20 | 0.322 | — | 15.456 | — | — | — | 9.57 | — | — | — | 0.843 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.070 | — | — | — | — | — | 0.273 | — | 0.030 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 8.972 | — | — | — | — | — | — | — | 1.465 | — | — |
| | — | 0.107 | — | — | — | 4.600 | — | — | 7.370 | 8.045 | — | — | — | — |
| | — | 0.064 | — | — | 0.508 | — | — | — | 1.524 | 0.853 | — | — | — | — |
| | 2.445 | — | 5.299 | — | 3.845 | — | — | — | 6.240 | — | 0.406 | — | — | — |
| | 1.993 | — | 0.074 | — | — | — | — | — | 0.287 | — | 0.032 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.557 | — | 0.055 | — | — | — | — | — | 0.865 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.110 | — | — | — | — | — | 1.735 | — | — | — | — |
| | — | 1.064 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.577 | — | 8.002 | — | — | — | — | — | 1.782 | — | — | — | — |
| | 0.122 | — | 0.107 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.483 | — | 3.279 | — | — | — | — | — | 4.038 | — | 0.266 | — | — |
| | — | 0.199 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.157 | — | — | — | — | — | — | — | 0.384 | — | — |
| | 0.230 | 0.230 | 1.072 | 1.072 | — | — | — | — | — | — | 0.433 | 0.433 | — | — |
| | — | b 0.371 | — | b 0.357 | | | | | | | — | c 1.451 | d 0.216 | — |
| | 5.995 | 5.994 | 25.947 | 25.946 | 32.794 | 32.794 | 104.16 | 104.16 | 18.630 | 18.630 | 11.534 | 11.534 | 23.340 | e 23.345 |
| | 8.75 ° | Brsch. | 6.12 ° | Brsch. | | HP. | | HP. | | HP. S. | | HP. | | HP. |

| | Ort | | Király, Ungarn, Gömör. | | Kirchberg, Oberbayern. | | Kirchheim u./Teck, Württemberg. a | | Kirchleerau, Schweiz, Aargau. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | **Säuerling.** | | **Schwefelq.** | | | |
| | Analytiker | | Marikowsky. | | Vogel. | | Mutschler. | | Bauhof. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | 0.351 | 0.351 | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 0.651 | — | 1.518 | 0.605 | — | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.618 | — | 0.866 | — | — |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.260 | — | 2.057 | 0.117 | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.220 | — | 1.640 | — | — |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 2.893 | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 1.701 | — | — | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 0.552 | 1.343 | 0.040 | 3.069 | 0.294 | 0.040 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.792 | 0.560 | 1.749 | — | 0.635 | 0.635 |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 10.834 | — | 1.688 | — | 1.124 | — | 1.800 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.130 | — | 0.078 | — | 0.104 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.261 | — | 0.156 | — | 0.208 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 5.405 | — | 0.344 | — | — | — | 0.700 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 6.621 | — | 0.727 | — | 0.112 | — | 1.249 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | 13.727 | 13.727 | 4.073 | 4.073 | 6.917 | 6.916 | 2.833 | 2.832 |
| | | | 21.2 bis 29 ° | HP. | | HP. S. | 12.5 bis 15 ° | Hy. HP. | | MA. HP. |

a. Scheint in neuester Zeit eingegangen zu sein.
b. Ab Kohlensäure 2.70.
c. Bei Simon schwefelsaurer Kalk.
d. Nach „Lange, Die Mineralwässer des Kaukasus", Riga 1875.
e. Nach „Diruf, Kissingen und seine Heilquellen", Kissingen 1873.

| | Kis-Czeg, Siebenbürgen. | | Kis-Kalan, Siebenbürgen, Hunyad. | | Kislowodsk, Russland, Kaukasus. | | Kissingen, Bayern. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | Narsan. | | Bitterwasser. | | Maxbrunnen. Süd- oder Hauptq. | | Maxbrunnen. Nord- oder Nebenq. | | Pandur. | |
| | Pataki. | | Pataki. | | Schmidt 1871. | | Liebig 1858. | | Heckenlauer 1869. | | Heckenlauer 1869. | | Liebig 1856. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M. W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | 0.0002 | 0.0002 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 1.275 | 1.275 | — | — | — | — | 0.071 | 0.071 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.697 | 0.025 | 3.760 | 2.060 | 3.509 | — | 2.414 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.029 | 0.029 | 0.078 | 0.078 | 0.061 | 0.061 | 0.078 | 0.078 |
| | 14.06 | 8.62 | c 1.302 | — | 3.803 | — | 128.012 | 114.930 | 23.107 | 15.433 | 11.512 | 6.004 | 55.148 | 42.292 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.125 | 0.125 | 0.007 | 0.007 | 0.004 | 0.004 | 0.168 | 0.168 |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.436 | 0.546 | 2.578 | 0.447 | 3.634 | 0.755 |
| | — | 1.73 | — | 1.235 | — | 3.555 | — | 11.145 | — | 7.875 | — | 6.636 | — | 13.762 |
| | — | — | — | — | — | 0.062 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.74 | — | — | — | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.517 | 0.517 | 1.983 | — | 4.363 | — | 1.693 | — | 2.821 | — |
| | 137.25 | 132.86 | 2.343 | — | 2.748 | 2.399 | 0.819 | 7.710 | — | — | — | — | — | — |
| | 31.25 | 34.96 | — | 1.980 | 4.379 | 4.669 | 109.329 | 109.329 | — | 3.657 | — | 2.695 | 4.699 | 8.341 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 5.049 | — | 0.762 | — | 1.741 | — | 2.247 | — |
| | — | — | — | — | 0.072 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.057 | — | — | — | 0.031 | — | 0.013 | — | 0.363 |
| | — | — | — | — | — | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 11.60 | 4.422 | 8.566 | — | 4.838 | — | 9.504 | — | 9.757 | — | 7.006 | — | 16.391 |
| | 3.96 | — | 4.762 | 2.651 | 0.310 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.25 | — | 3.750 | — | 18.491 | — | 9.123 | — | 9.417 | — | 6.772 | — | 15.487 | — |
| | — | — | — | — | 0.059 | — | — | — | 0.033 | — | 0.014 | — | 0.382 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.773 | 0.773 | 0.454 | 0.454 | 0.035 | 0.035 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.0086 | 0.0086 | — | — | 0.053 | 0.053 | 0.037 | 0.037 | 0.055 | 0.055 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | 0.168 | — | — | — | 0.034 | — | 0.025 | — | 0.041 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.337 | — | — | — | 0.068 | — | 0.050 | — | 0.082 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.836 | — | 5.396 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.04 | — | — | — | 0.0027 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 1.312 | — | 8.712 | — | — | — | 0.049 | — | 0.036 | — | 0.058 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.04 | 1.04 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 190.85 | b 193.55 | 16.579 | 16.580 | 30.5685 | 30.5678 | 255.744 | 255.744 | 42.088 | 42.087 | 26.951 | 26.952 | 84.866 | 84.865 |
| | 11 ° | L. HP. S. | 30 ° | HP. S. | 14.3 ° | d | | e | 10.4 ° | e Val. | 10.4 ° | e | 10.7 ° | e Val. Brsch. |

| Ort | | Kissingen, Bayern. | | | | | | Kleinern, Waldeck. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Ragozzi. | | Schönborn-sprudel. | | Soolsprudel. | | Dorfbrunnen. | |
| Analytiker | | Liebig 1856. | | Gorup-Besanez 1878. | | Heckenlauer 1869. | | Stucke. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.084 | 0.084 | 0.100 | 0.100 | 0.097 | 0.097 | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 2.869 | — | 3.543 | — | 2.509 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.018 | 0.018 | 0.257 | 0.257 | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 58.157 | 45.175 | 93.894 | 72.521 | 105.487 | 86.946 | 1.185 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.200 | 0.200 | 0.158 | 0.158 | 0.205 | 0.205 | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 4.902 | 0.771 | 0.330 | — | 4.947 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 15.005 | — | 18.022 | — | 21.502 | — | 1.124 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 3.352 | — | 4.140 | — | 2.931 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 4.393 | — | 3.072 | 4.167 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.769 | 8.993 | 12.431 | 12.848 | 7.434 | 13.688 | — | 3.017 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 3.672 | — | 1.775 | — | 8.095 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.414 | — | 0.349 | — | 0.398 | — | 0.639 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.023 | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 16.341 | — | 22.459 | — | 20.515 | — | 4.878 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 8.591 | 5.376 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 15.593 | — | 21.518 | — | 19.344 | — | 4.988 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.436 | — | 0.367 | — | 0.419 | — | 0.673 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.024 | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | 0.093 | 0.093 | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.059 | 0.059 | 0.032 | 0.032 | 0.050 | 0.050 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.129 | — | 0.133 | — | 0.011 | — | 0.429 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.259 | — | 0.267 | — | 0.022 | — | 0.861 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.373 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.184 | — | 0.188 | — | 0.016 | — | 2.766 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.433 | 0.433 |
| | | 90.464 | 90.465 | 135.159 | 135.160 | 149.020 | 149.020 | 20.466 | 20.467 |
| | | 10.7 ° | a Val. Brsch. | 19.2 ° | b | 18.12 ° | a Val. | | Hg. S. |

a. Nach Diruf, „Kissingen und seine Heilquellen", Kissingen 1873.
b. Nach Gorup-Besanez, „Schönbornquelle bei Kissingen", Braunschweig 1878.
c. Briefliche Anfragen blieben unbeantwortet.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
f. Ab Wasserstoff 0.014.
g. Ab Wasserstoff 0.020.
h. Bei Simon nur 2.604.

| | Kleinern, Waldeck. | | | | Kleverer-Bad, Bayern. c | | Klieningen, Kärnthen, Lavantthal. c | | | | Klingenbad, Bayern. c | | Klokocs, Ungarn, Sohl. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Hammer-brunnen.** | | **Mühlbrunnen.** | | | | | | | | | | **Ostrovskq.** | |
| | Stucke. | | Stucke. | | Vogel. | | Burger. | | Spitzer. | | Vogel. | | Kitaibel. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.302 | — | 3.906 | 1.368 | 0.102 | — | 0.802 | — | 1.154 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | 0.825 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.235 | — | 1.444 | — | 0.055 | — | — | — | — | 0.130 | 0.130 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.028 | — | 0.500 | — | 0.720 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.012 | — | 0.440 | — | 0.880 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.152 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.604 | — | 2.383 | — | 0.006 | — | — | — | — | — | — | — | h 3.906 | 0.313 |
| | 1.510 | 3.266 | — | 1.746 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.604 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.130 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.562 | — | 0.340 | — | 0.139 | — | — | — | — | — | — | — | 0.548 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.078 | — | — |
| | — | 3.378 | — | 4.889 | — | 0.137 | 1.898 | — | 3.236 | — | — | — | — | 3.163 |
| | 8.373 | 6.500 | 2.976 | — | 0.198 | 0.198 | 0.879 | 0.879 | 1.264 | 1.264 | — | — | 2.778 | — |
| | 4.988 | — | 1.875 | — | 1.125 | — | 3.750 | — | 10.463 | — | 0.019 | — | 0.374 | — |
| | 0.592 | — | 0.358 | — | 0.179 | — | 1.257 | — | 2.514 | — | — | — | 0.577 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.429 | — | 0.364 | — | — | — | 1.628 | — | 2.174 | — | — | — | 0.260 | — |
| | — | 0.861 | — | 0.730 | — | — | — | 2.413 | — | 3.885 | — | — | — | 0.522 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.813 | — | 0.454 | — | — | — | — |
| | — | 1.316 | — | — | — | 0.409 | — | 1.071 | — | 3.851 | — | 0.059 | — | 0.146 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.681 | — | 0.520 | — | 0.630 | — | 4.096 | — | 9.678 | — | 0.012 | — | 0.600 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 | — | 0.093 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.578 | 0.578 | 0.595 | 0.595 | — | — | — | — | — | — | 0.260 | 0.260 | — | — |
| | | | | | — | d 0.158 | | | | | | | | |
| | 20.376 | 20.377 | 12.457 | 12.457 | 1.762 | e 1.766 | 10.214 | f 10.228 | 20.805 | g 20.825 | 0.539 | 0.539 | 7.895 | 7.896 |
| | | Hg. S. | | Hg. S. | | S. | | HP. | | LH. S. | | S. | 10 ° | HP S. |

| Ort | | Knutwyl, Schweiz, Luzern. | | Kobern, Rheinpreussen, Koblenz. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | **Bellebor.** | | **Eulger Hof.** | | **Gehauener Stein.** | |
| Analytiker | | Bolley und Meister. | | Bischof. | | Bischof. | | Bischof. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.043 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.017 | — | 0.117 | — | 0.142 | 0.142 | 0.121 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.111 | — | — | — | 0.115 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.031 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.014 | — | 0.290 | — | — | — | 0.242 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.176 | — | 0.059 | 0.059 | 0.240 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.188 | — | — | — | 0.256 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.484 | — | 6.638 | 6.212 | 11.427 | 11.427 | 9.941 | 9.560 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.182 | 1.182 | 3.634 | 3.634 | — | — | 3.806 | 3.806 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.415 | — | 5.780 | — | — | — | 6.520 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.040 | — | 1.025 | — | — | — | 0.959 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.150 | — | 0.313 | — | — | — | 0.326 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.252 | — | 0.628 | — | — | — | 0.654 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.046 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.918 | — | 2.192 | — | — | — | 2.477 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.090 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.756 | — | 4.346 | — | — | — | 4.735 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.083 | — | — | — | 0.069 |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | — | a 0.172 | | | | | | |
| | | — | b 0.053 | | | | | | |
| | | 4.421 | c 4.424 | 17.683 | 17.684 | 11.628 | 11.628 | 21.913 | 21.914 |
| | | 8.9 ° | Hg. A. Ph. 1865 | 11.2 ° | L. | | L. | | L. |

a. Natronaluminat.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.022.
e. Bei Hager stark abweichend.
f. Nach Liese, „Königsborn als Kurort", Arnsberg 1874.
g. Ab Kohlensäure 0.080.

| | Kobersdorf, Ungarn, Oedenburg. | | | | Kochel, Oberbayern. | | | | Königsborn, Westphalen. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Quelle am Bache.** | | **Waldq.** | | **Marienq.** e | | **Pfisterbergq.** | | **Badeq.** | | **Friedrichsborn.** | | **Luisenq.** | |
| | Würtzler. | | Würtzler. | | Pettenkofer. | | Pettenkofer. | | v. d. Mark. | | v. d. Mark. | | v. d. Mark. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.339 | 0.339 | 0.026 | 0.026 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.036 | 2.743 | 2.743 | — | 0.443 | — | 0.100 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.069 | 0.069 | — | — | — | — |
| | 1.458 | — | 0.156 | — | 0.056 | — | 1.684 | 1.311 | 262.071 | 254.932 | 85.392 | 80.423 | 80.072 | 76.037 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | 9.604 | 5.250 | — | — | — | — |
| | — | 0.586 | — | 0.148 | — | 0.053 | — | 0.327 | 20.753 | 32.577 | — | 4.175 | — | 3.752 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.053 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.169 | — | — |
| 15 | — | 0.523 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.374 | — | 0.824 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.042 | — | — | — | 0.517 | — | 0.117 | — |
| | 1.404 | — | 0.326 | — | 3.000 | 3.000 | 0.188 | 0.222 | — | — | 2.948 | 1.544 | 2.963 | 1.736 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 5.503 | — | 1.455 | — | 1.094 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 6.286 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.062 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.503 | — | 0.348 | — | — | — | — | — | 0.106 | — | 0.106 | — | 0.030 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.004 | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.104 | 6.685 | 0.889 | 1.053 | 9.439 | 7.988 | 9.576 | 7.804 | — | 9.078 | 3.198 | 10.907 | 2.126 | 8.494 |
| | 5.318 | 5.318 | 2.301 | 2.301 | — | — | — | — | — | — | 1.552 | — | 1.167 | — |
| | 5.648 | — | 2.268 | — | 0.269 | — | 0.425 | — | 8.693 | — | 5.420 | — | 4.871 | — |
| | 2.652 | — | 2.720 | — | — | — | — | — | 0.112 | — | 0.112 | — | 0.032 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0044 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.059 | 0.059 | 0.019 | 0.019 | — | — | 0.077 | 0.077 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.729 | — | 0.156 | — | 0.625 | — | 0.910 | — | 0.034 | — | 0.062 | — | 0.044 | — |
| | — | 1.463 | — | 0.313 | — | 1.254 | — | 1.826 | — | 0.068 | — | 0.124 | — | 0.088 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.901 | — | 0.808 | — | 0.078 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.065 | — | — | — |
| 40 | — | 3.982 | — | 2.785 | — | 1.016 | — | 1.300 | — | 0.048 | — | — | — | 0.062 |
| | — | — | — | 0.236 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.952 | 0.952 | 0.850 | 0.850 | — | — | 0.023 | 0.023 | — | — |
| | 22.313 | d 22.335 | 8.816 | 8.816 | 14.341 | 14.341 | 13.734 | 13.735 | 310.785 | 310.785 | 99.3194 | g 99.399 | 91.469 | 91.470 |
| | 10.6 ° | HP. | 11.2 ° | HP. | 10 ° | HP. Hf. | 10 ° | HP. Hf. | 9 ° | f | 10.25 ° | f | 11.25 ° | f |

| Ort | | Königsborn, Westphalen. | | Königsdorf-Jastrzemb, Oberschlesien. | | Königshütte, Schlesien. | | Königswart, Böhmen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Rollmannsbrunnen No. 16. | | Soolq. | | Amalienbad. | | Badeq. | |
| Analytiker | | Karsten. | | Gscheidlen 1877. | | Cachler ? | | Lerch 1862. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | 0.077 | 0.077 | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | 0.413 | 0.413 | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | 0.072 | 0.072 | — | — | 0.044 | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 633.18 | 621.25 | 110.962 | 110.309 | 0.504 | — | 0.011 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 18.81 | 3.32 | 3.941 | 3.868 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 14.79 | 44.20 | 4.492 | 5.197 | — | 0.430 | — | 0.044 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.038 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.204 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.065 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.334 | 0.798 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 19.62 | — | 0.089 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 22.28 | — | 0.129 | — | 1.949 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.04 | — | 0.032 | — | 0.291 | — | 0.037 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.023 | 0.052 | — | 0.020 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.717 | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 15.26 | — | 0.759 | — | — | 0.910 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 1.438 | 1.438 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 14.59 | — | 0.778 | — | — | — | 3.283 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.041 | — | 0.034 | — | 0.306 | — | 0.622 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.031 | — | 0.021 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.034 | — | 0.064 | — | 0.403 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.068 | — | 0.128 | — | 0.760 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.046 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 0.584 | — | 1.232 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.0146 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.048 | — | 0.186 | — | 2.836 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.058 |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.424 | 0.424 | — | — |
| | | | | | | | | — | c 0.121 |
| | | 703.691 | 703.69 | 120.932 | 120.932 | 3.6496 | 3.648 | 6.797 | 6.796 |
| | | 19.7 ° | a | 16.9 ° | Brsch. | | HP. | 7.5 ° | b HP. Hg.Val. |

a. Nach „Liese, Königsborn, Arnsberg 1874“.
b. Nach „Kohn, Der Curort Königswart, dessen Stahlquellen und übrigen Heilpotenzen, Wien 1873“.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Manganchlorür.
e. Kohlensaures Manganoxydul.
f. Lösliche Kieselsäure.

## Königswart, Böhmen.

| | Eleonorenq. = Schiersäuerling. | | Haselhofsäuerling. | | Kieselhofsäuerling I. | | Kieselhofsäuerling II. | | Marienq. = Trinkq. | | Neunsäuerling. | | Neuq. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Lerch 1862. | | Kersten. | | Kersten. | | Kersten. | | Lerch 1862. | | Steinmann 1822. | | Lerch 1862. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.035 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.030 | — | 1.920 | — | 1.600 | — | 1.720 | — | 0.054 | — | 0.029 | — | 0.032 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.055 | — | 1.821 | — | 1.518 | — | 1.632 | — | 0.052 | — | — | — | 0.037 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.354 | — | — | — | — | — | — | — | 0.197½ | — | — | — | 0.231 |
| | 0.070 | — | — | — | — | — | — | — | 0.074 | — | — | — | 0.102 | — |
| | — | — | 2.520 | 1.346 | 1.530 | — | 1.480 | — | 0.046 | — | 0.047 | — | — | — |
| | — | — | — | 0.971 | — | 1.271 | — | 1.241 | — | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.016 | — | 0.027 | — | 0.027 | — | 0.013 | — | 0.087 | — | 0.041 | — | 0.057 |
| | — | 0.046 | — | — | — | — | — | — | — | 0.027 | — | 0.009 | — | 0.031 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.682 | — | 1.953 | 5.217 | 4.047 | 7.229 | 3.991 | 7.324 | 0.279 | — | 0.099 | — | 0.486 | — |
| | 4.050 | 4.050 | 1.036 | — | 1.722 | 0.368 | 1.828 | 0.507 | 2.241 | 2.241 | 0.228 | 0.228 | 2.702 | 2.702 |
| | 5.171 | — | 4.118 | — | 3.600 | — | 3.557 | — | 5.303 | — | 0.374 | — | 5.255 | — |
| | 1.027 | — | 0.028 | — | 0.028 | — | 0.014 | — | 0.655 | — | 0.043 | — | 0.721 | — |
| 30 | 0.048 | — | — | — | — | — | — | — | 0.029 | — | 0.101 | — | 0.033 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.386 | — | 0.180 | — | 0.200 | — | 0.180 | — | 0.373 | — | 0.497 | f 0.262 | 0.443 | — |
| | — | 0.594 | — | 0.361 | — | 0.401 | — | 0.361 | — | 0.328 | — | 0.150 | — | 0.435 |
| | — | 0.172 | — | — | — | — | — | — | — | 0.401 | — | 0.305 | — | 0.431 |
| | — | 1.901 | — | 0.682 | — | 0.634 | — | 0.559 | — | 1.845 | — | — | — | 1.820 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 4.094 | — | 1.330 | — | 1.280 | — | 1.133 | — | 3.742 | — | 0.353 | — | 3.854 |
| | — | 0.101 | — | — | — | — | — | — | — | 0.056 | — | — | — | 0.066 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.004 | 0.004 | — | — |
| | — | c 0.115 | | | | | | | — | c 0.077 | — | e 0.037 | — | c 0.119 |
| | | | | | | | | | | | — | d 0.032 | | |
| | 11.499 | 11.498 | 11.755 | 11.755 | 12.727 | 12.728 | 12.770 | 12.770 | 9.054 | 9.053 | 1.422 | 1.421 | 9.784 | 9.783 |
| | 8.7 ° | b HP. Hg.Val. | 13 ° | b | 15 ° | b | 15 ° | b | 8.5 ° | b HP. Hg.Val. | | b | 8.7 ° | b HP. Hg.Val. |

| | Ort | | Königswart, Böhmen. | | | | | | Kösen, Thüringen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | Richardsq. | | Schneidesäuerling. | | Victorq. | | Johannesq. A. | |
| | Analytiker | | Lerch 1862. | | Kersten. | | Lerch 1862. | | Reichhardt 1868. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | HS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | NaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | KaCl | 0.006 | — | — | — | 0.027 | — | — | 0.190 |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | NaCl | 0.045 | — | 1.700 | — | 0.017 | — | 27.340 | 23.486 |
| | Chlorlithium | LiCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | MgCl | — | — | — | — | — | — | 0.631 | 0.467 |
| | Chlorcalcium | CaCl | — | 0.047 | — | 1.613 | — | — | — | 3.707 |
| | Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | Fe | — | — | — | — | — | 0.398 | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.030 | — | — | — | 0.053 | — | 0.222 | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 1.300 | — | — | — | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.021 | — | 1.078 | — | — | 2.547 | 2.754 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.061 | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.027 | — | 0.038 | — | — |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.005 | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.267 | — | 4.245 | 7.314 | 0.645 | — | — | 4.946 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.206 | 0.186 | 1.676 | 0.523 | 3.223 | 3.223 | — | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.536 | — | 3.643 | — | 4.728 | — | 4.749 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.028 | — | 1.178 | — | — | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.058 | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.307 | — | 0.200 | — | 0.422 | — | — | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.268 | — | 0.401 | — | 0.551 | — | — |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.330 | — | — | — | 0.283 | — | — |
| | Aetzkalk | CaO | — | 0.028 | — | 0.602 | — | 1.704 | — | — |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.480 | — | 1.234 | — | 3.906 | — | — |
| | Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | 0.114 | — | — |
| | Wasser | HO. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | — | b 0.037 | | | — | b 0.088 | | |
| | | | | | | | — | c 0.041 | | |
| | | | 1.397 | 1.397 | 12.792 | 12.792 | 10.351 | 10.351 | 35.550 | 35.550 |
| | | | 7.9 ° | a | 11.2 ° | a | 10.7 ° | a HP. | | Pf. |

a. Nach „Kohn, Der Curort Königswart, dessen Stahlquellen und übrige Heilpotenzen. Wien 1873".
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Manganchlorür.
d. In einer Badeschrift „Kösen" Eisenoxyd.
e. Kohlensaures Manganoxydul.

| | Kösen, Thüringen. | | | | Kohlgrub, Oberbayern. | | | | Kond, Rheinpreussen, Koblenz. | | Kondrau, Oberbayern. | | Konopkowka, Galizien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Johannesq. C.** | | **Salzbrunnen.** | | **Marienq.** | | **Schmelzhausq.** | | | | | | | |
| | Reichhardt 1868. | | Bergamt. | | Buchner. | | Buchner. | | Bischof 1832. | | Tschermak 1858. | | Torosiewicz. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.411 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.870 |
| | — | 0.390 | — | 2.67 | — | — | — | — | — | — | — | 0.875 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 36.730 | 32.892 | 434.25 | 392.79 | — | — | — | — | 0.190 | — | 18.778 | 12.117 | 0.006 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.419 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.020 | — | — |
| | — | 3.840 | — | 37.27 | — | — | — | — | — | 0.180 | — | 4.348 | — | 0.006 |
| | — | — | — | 0.11 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.102 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.408 | — | 0.313 | — | 0.214 | — | — | — | — |
| | 0.456 | — | 3.12 | — | — | — | — | — | — | — | 1.023 | — | — | — |
| | — | 1.022 | 2.87 | 51.20 | — | — | — | — | 0.076 | — | 1.556 | — | 0.155 | — |
| | 1.911 | 2.440 | 10.29 | 10.29 | — | — | — | — | — | — | — | 1.884 | 0.613 | 0.613 |
| 20 | 1.221 | — | 43.75 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.127 | — |
| | — | — | d 0.13 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.081 | — | 0.173 | — | 0.042 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.031 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.124 |
| | — | 3.846 | — | 2.14 | 0.260 | — | 0.194 | 0.117 | 10.921 | 10.148 | 7.331 | 16.990 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.853 | 0.853 | 0.559 | 0.559 | 3.058 | 3.058 | 3.389 | — | — | — |
| | 3.693 | — | 2.06 | — | 1.823 | — | 1.849 | — | 7.514 | — | 5.645 | — | 3.735 | — |
| | — | — | — | — | 1.167 | — | 0.894 | — | 0.698 | — | 0.182 | — | 0.044 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.036 | — | 0.047 | — | — | — | — | — | 0.033 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.123 | 0.123 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | 0.130 | — | 0.031 | — | 0.451 | — | 0.219 | — | 0.210 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.215 | — | 0.062 | — | 0.905 | — | 0.439 | — | 0.145 |
| | — | — | — | — | — | 0.044 | — | — | — | — | — | — | — | 0.263 |
| | — | — | — | — | — | 0.687 | — | 0.720 | — | 2.831 | — | — | — | 0.698 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.039 | — | — | — |
| 40 | — | — | — | — | — | 1.918 | — | 1.681 | — | 5.430 | — | 0.213 | — | 2.325 |
| | — | — | — | — | — | 0.117 | — | 0.089 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.061 | — | — | — | 0.218 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | — | e 0.026 | b 0.034 | b 0.034 | | | | | | |
| | | | | | | | — | e 0.034 | | | | | | |
| | 44.430 | 44.430 | 496.47 | 496.47 | 4.269 | 4.268 | 3.608 | 3.609 | 22.908 | 22.908 | 38.285 | 38.284 | 5.334 | 5.335 |
| | | Pf. | | Pf. Val. | 10° | Brsch. | 10° | Brsch. | | L. | 7.5° | Brsch. Ksch.67. | 9.6° | HP. L. Sg. |

| | Ort | | Korond, Siebenbürgen, Udvarhely. | | Korsow, Galizien, Zloczow. | | | | Korytnica, Ungarn, Liptau. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | Garteng. | | Quelle I. | | Albrechts-brunnen. | |
| | Analytiker | | Pataki. | | Titz. | | Titz. | | v. Hauer. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 0.430 | — | — | — | — | — | 0.060 | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.057 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.328 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | ? 0.919 | — | 0.115 | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.615 | 0.003 | 0.751 | — | 0.751 | — | 0.570 | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 8.730 | 8.730 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 10.630 | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.374 | — | 0.804 | — | 0.804 | — | 0.839 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 6.130 |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 1.622 | 3.525 | 0.225 | 1.018 | 0.225 | 1.018 | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 3.493 | 3.493 | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 9.075 | — | 0.761 | — | 0.761 | — | 12.413 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.394 | — | ? 3.472 | — | 1.175 | — | 0.883 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.143 | — | — | — | — | — | 0.280 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.287 | — | — | — | — | — | 0.562 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 3.529 | — | 0.295 | — | 0.295 | — | 9.176 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.430 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 4.646 | — | 1.910 | — | 0.647 | — | 8.072 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.263 | — | 0.033 | — | — |
| | Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | — | a 1.016 | | | | | | |
| | | | 17.202 | 17.201 | 5.209 | 5.209 | 2.912 | 2.912 | 33.566 | 33.566 |
| | | | 12.5 ° | HP. | | S. | | S. | 7 ° | b HP. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Nach „Vogel, Korytnica, Wien, Braumüller 1876“.

| | Korytnica, Ungarn, Liptau. | | | | Kosia, Rumänien. | | Kostreinitz, Steyermark. | | Kothen, Bayern, Unterfranken. | | Kotschenowa, Russland, Moskau. | | Kovaszna, Siebenbürgen, Haromszek. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Franz-Josefs-brunnen.** | | **Sophien-brunnen.** | | | | **Ignaz-brunnen (?).** | | | | **Apraxinq.** | | **Horgáczq.** | |
| | v. Hauer. | | v. Hauer. | | | | Gottlieb 1870. | | Weikhard und Lieblein. | | Müller und Worobiewsky. | | Folberth. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | 0.024 | 0.024 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 1.353 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 3.103 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.377 | — | — | — | — | — | 0.126 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.050 | — | 0.050 | — | 51.426 | 46.776 | 2.565 | — | — | — | — | — | 1.346 | 0.110 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.070 | 0.070 | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 7.324 | 7.324 | — | — | — | — | — | — | — | 0.431 |
| | — | 0.047 | — | 0.047 | 4.886 | 5.798 | — | 2.086 | — | — | — | — | — | 0.575 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.027 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.034 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.023 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 2.301 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | ? 0.830 | — | 0.114 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.440 | — | — | — | — | — | 0.148 | — |
| | 0.390 | — | 0.250 | — | — | — | 0.378 | — | 0.969 | — | — | — | 0.147 | 0.234 |
| | 7.700 | 7.700 | 7.830 | 7.830 | — | — | — | 0.647 | — | — | — | — | — | — |
| 20 | 11.260 | — | 10.820 | — | — | — | — | — | 0.445 | — | 0.104 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.031 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.038 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.930 | — | 0.799 | — | — | — | 0.020 | — | 1.536 | — | 0.116 | — | 0.037 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 6.354 | — | 6.085 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 70.117 | 73.400 | — | 1.022 | — | — | 3.488 | 4.894 |
| | — | — | — | — | — | — | 8.955 | 8.264 | — | — | — | — | 0.582 | — |
| | 12.830 | — | 11.592 | — | 1.184 | — | 4.925 | — | 0.982 | — | 3.338 | — | 0.747 | — |
| | 0.979 | — | 0.841 | — | — | — | 0.021 | — | ? 3.990 | — | 0.448 | — | 0.039 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.152 | 0.152 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.028 | 0.028 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.490 | — | 0.570 | — | — | — | 0.168 | — | — | — | 0.130 | — | 0.037 | — |
| | — | 0.392 | — | 0.271 | — | — | — | 0.337 | — | — | — | — | — | 0.074 |
| | — | 0.561 | — | 0.830 | — | — | — | — | — | — | — | 0.248 | — | — |
| | — | 9.335 | — | 8.544 | — | — | — | 0.862 | — | 0.566 | — | 1.224 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 8.379 | — | 7.546 | — | 0.724 | — | 1.570 | — | 2.194 | — | 2.286 | — | 0.052 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.237 | — | 0.032 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.147 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 8.073 | 8.073 | — | — |
| | 33.699 | 33.698 | 31.953 | 31.952 | 66.173 | 66.173 | 87.921 | 87.921 | 6.386 | 6.385 | 12.093 | 12.093 | 6.534 | 6.533 |
| | 7 ° | b HP. | 7 ° | b HP. | 15 ° | HP. | 16 ° | Ksch. 1873. | | S. | 3.7 ° | HP. S. | 15 ° | HP. |

| Ort | | Kovaszna, Siebenbürgen, Haromszek. | | | | Krähenbad, Württemberg, Alpirsbach. | | Krankenheil-Tölz, Bayern. b | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Pokolsár = Höllenmorast. | | Vajnafalvaq. | | | | Annaq. | |
| Analytiker | | Folberth. | | Folberth. | | Siegwart 1829. | | Buchner 1857. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | 0.011 | 0.011 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | 0.111 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.255 |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 1.031 | — | — | — | — | — | 0.186 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 54.407 | 46.939 | 2.084 | — | 0.148 | — | 0.302 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 2.633 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.778 | — | 0.672 | — | 0.140 | — | 0.133 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.370 | — | 1.048 | — | — | — | 0.011 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.205 | — | 0.318 | 0.318 | — | — | 0.217 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.104 | — | 0.756 | — | 0.599 | 0.599 | 2.933 | 0.451 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.919 | — | 0.282 | — | — | — | 2.247 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.452 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 102 487 | 111.763 | 2.416 | 5.191 | 2.026 | 2.214 | 1.945 | 4.258 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 4.530 | — | 0.958 | 0.659 | — | — | 2.397 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.607 | — | 2.720 | — | 3.375 | — | 2.496 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.476 | — | — | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.170 | — | 0.286 | — | — | — | 0.083 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.341 | — | 0.574 | — | — | — | 0.166 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.720 | — | 1.243 | — | 0.903 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.142 | — | 0.402 | — | — | — | 0.004 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.501 | — | 1.952 | — | 1.818 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.059 |
| | | 166.652 | 166.774 | 10.416 | 10.417 | 6.148 | 6.148 | 10.499 | 10.498 |
| | | 9-10 ° | a HP. | | HP. | 11.5 ° | Hy.HP. | 11 ° | Brsch. |

a. Ab Kohlensäure 0.122.
b. Die Analysen werden mit vielfachen, wenn auch nicht sehr bedeutenden Abweichungen von den verschiedenen Autoren gegeben.
c. Nach „Rak, Krapina-Töplitz, Wien, Braumüller 1876“. Bei HP. mehrfach unrichtig.
d. Selten werden Analysen so abweichend angegeben, nur Hg. und S. sind ziemlich übereinstimmend. Hf. und HP. geben viel zu hohe Zahlen.
e. Nach „May, Bad Kreuth. Zürich, Orell, Füssli & Co.“.

| | Krankenheil-Tölz, Bayern. | | | | Krapina-Töplitz, Croatien. | | | | Wildbad Kreuth, Oberbayern. d | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Bernhardsq.** | | **Johann-Georgenq.** | | **Obere Q., Volksbad.** | | **Untere Q. = Jacobsq.** | | **Gernbergq.** | | **Q. zum heiligen Kreuz.** | | **Schwaighofq.** | |
| | Fresenius 1852. | | Wittstein 1851. | | v. Hauer. | | v. Hauer. | | Vogel. | | Vogel. | | Vogel. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.015 | 0.015 | 0.017 | 0.017 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.035 | — | 0.033 | — | — | — | — | — | 0.036 | — | 0.002 | — | 0.364 | — |
| | — | 0.080 | — | 0.076 | — | — | — | — | — | 0.083 | — | 0.0046 | 0.651 | 0.034 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.341 |
| | — | 0.082 | — | 0.099 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.966 | 1.782 | 2.348 | 1.509 | 0.044 | — | 0.046 | — | 0.813 | — | 0.240 | — | — | — |
| | — | — | 0.0165 | 0.0165 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.220 | — | 0.150 | — | — | — | — | 0.228 | — | 0.150 | — | 0.228 | — |
| | — | 0.784 | — | 0.548 | — | 0.042 | — | 0.044 | — | 1.037 | — | 0.403 | — | 0.266 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.018 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.096 | — | 0.116 | — | 0.077 | 0.077 | 0.083 | 0.083 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.051 | 0.126 | 0.153 | 0.243 | 0.261 | — | 0.270 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.139 | 0.322 | 0.364 | 0.547 | 4.651 | 4.939 | 2.170 | 2.360 | 7.858 | 8.146 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.510 | — | 2.650 | — | 4.580 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.002 | — | 0.0051 | — | 0.048 | — | 0.055 | — | 0.214 | — | 0.099 | — | 0.106 |
| | — | 0.001 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.584 | — | 1.380 | — | 2.448 |
| | 3.344 | 4.362 | 4.083 | 4.707 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.297 | — | 0.202 | — | 1.302 | 1.102 | 1.047 | 0.853 | — | — | — | — | — | — |
| | 1.018 | — | 0.712 | — | 1.985 | — | 1.863 | — | 2.377 | — | 3.125 | — | 3.650 | — |
| | 0.002 | — | 0.0054 | — | 0.050 | — | 0.058 | — | 0.225 | — | 0.104 | — | 0.112 | — |
| 30 | 0.001 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0053 | 0.0053 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.111 | — | 0.087 | — | 0.208 | — | 0.187 | — | 0.813 | — | 0.450 | — | 0.488 | — |
| | — | 0.223 | — | 0.175 | — | 0.271 | — | 0.282 | — | 0.728 | — | 0.245 | — | 0.979 |
| | — | — | — | — | — | 0.139 | — | 0.088 | — | 0.859 | — | 0.626 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.686 | — | 0.658 | — | 0.613 | — | 1.805 | — | 2.128 |
| | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.230 | — | 0.210 | — | 1.380 | — | 1.308 | — | 1.576 | — | 1.967 | — | 2.292 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.019 | — | 0.017 | — | — | — | — | — | 0.019 | — | 0.001 | — | 0.192 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.159 | 0.150 | 0.098 | 0.098 |
| | 7.943 | 7.944 | 7.7782 | 7.7779 | 4.066 | 4.067 | 3.918 | 3.918 | 10.653 | 10.652 | 9.041 | 9.0406 | 18.029 | 18.030 |
| | 9.4 ° | Brsch. Val. | 9.4 ° | 3 Brsch. 81. | 41.8 bis 42.5 ° | HP. c | 41.8 bis 43.1 ° | c HP. Sg. | | Hg. S. | 11.5 ° | e | 13.6 ° | HP. S. |

| Ort | | Wildbad Kreuth, Oberbayern. a | | Kreuzburg, Thüringen. | | Kreuznach, Preussen, Rheinprovinz. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Stinkergraben. | | | | Elisabethq. | | Karlshaller Q. | |
| Analytiker | | Vogel. | | Stieren. | | Bauer 1840. | | Osann. g | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.004 | 0.004 | 0.057 | 0.057 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | 0.123 | 0.123 | 0.399 | 0.399 | 10.847 | 10.847 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.786 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | 1.665 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.248 | 1.265 | 1.265 | 0.530 | 0.530 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 89.000 | 64.017 | 94.950 | 91.112 | 71.528 | 69.199 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.098 | 0.098 | 0.073 | 0.073 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.162 | — | — | — | 2.314 | 2.314 | 2.497 | 2.497 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.189 | — | 23.515 | 14.996 | 17.285 | 8.735 | 8.988 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | 0.955 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | 0.411 | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.073 | — | 0.562 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.237 | — | 0.334 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.126 | — | 0.229 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.290 | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 10.307 | 36.802 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 4.278 | 4.483 | 3.100 | 3.100 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 6.858 | — | 25.160 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.214 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.013 | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 3.785 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 4.063 | — | 3.927 | — | 2.887 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 14.079 | — | 3.888 | — | 2.972 | — | 0.328 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.225 | — | — | — | 0.358 | — | 0.654 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.014 | — | 0.017 | — | 1.074 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.732 | — | — | — | 0.409 | — | 0.040 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.820 | — | 0.080 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 1.397 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 6.244 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.028 | — | 0.215 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 8.728 | — | — | — | 0.424 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.416 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.162 | 0.162 | — | — | — | — | 1.917 | 1.917 |
| | | | | | | c 0.477 | — | — | e 0.851 |
| | | | | | | d 1.154 | — | | |
| | | | | | | — | e 0.013 | | |
| | | 27.282 | 27.283 | 131.882 | 131.881 | 119.441 | f 119.463 | 98.495 | h 99.051 |
| | | | Hg. S. | | Pf. | 12.5° | L. Val. b | 23.8° | S. |

a. Vergleiche Anmerkung d auf der vorhergehenden Seite. b. Nach „Engelmann, Kreuznach, Kreuznach, Barth 1882". c. Doppeltkohlensaurer Baryt d. Doppeltkohlensaurer Strontian. e. Manganchlorür. f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.023. g. Die neuere Analyse bei Engelmann und Valentiner mit 118.77 NaCl ist zu summarisch. h. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.557. i. Ab Wasserstoff und Wasser 0.003. k. Ab Wasserstoff und Wasser 0.221. m. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014. Bei Hg. alle Zahlen zu niedrig. n. Doppeltkohlensaures Kali. o. Fluornatrium. p. Kohlensaures Lithion.

| Kreuznach, Preussen, Rheinprovinz. | | | | | | Krondorf, Böhmen. | | | | Kronthal, Nassau. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| **Hauptq. zu Münster am Stein.** | | **Oranienq.** | | **Theodorshalle.** | | **Katharinenq.** | | **Stephanienq.** | | **Apollinisq.** | | **Stahlq.** | |
| Polstorf 1856. | | Knapp und Liebig. | | Düring. | | Lerch 1877 (?). | | Gintl 1881. | | Hassal 1878. | | Löwe 1856. | |
| normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| 0.0035 | 0.0035 | 0.015 | 0.015 | 0.051 | 0.051 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 0.760 | 0.760 | 2.594 | 2.594 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 1.740 | 1.740 | 0.599 | 0.599 | 0.387 | 0.387 | — | — | — | — | 1.163 | 1.483 | 0.712 | 1.012 |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0002 | 0.0002 | 0.092 | 0.092 |
| 79.000 | 77.228 | 139.874 | 137.429 | 74.468 | 70.490 | 0.171 | — | 0.117 | — | 33.908 | 25.412 | 29.203 | 20.979 |
| 0.098 | 0.098 | — | — | 0.040 | 0.040 | 0.017 | 0.017 | 0.073 | — | — | — | — | — |
| 1.920 | 1.920 | 1.389 | 1.389 | 6.045 | 6.045 | — | — | — | — | 1.690 | 1.690 | 0.161 | 1.177 |
| 14.400 | 16.008 | 29.554 | 29.962 | 18.805 | 22.253 | — | 0.045 | — | 0.050 | — | 7.793 | — | 6.378 |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0048 | — | — | — | — |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| — | — | — | 0.141 | — | — | — | 0.094 | — | 0.104 | — | 0.023 | — | 0.011 |
| — | 0.048 | — | 1.143 | — | 0.215 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| — | 0.030 | — | 0.220 | — | 0.137 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| — | — | — | — | — | — | 0.267 | — | 0.196 | — | 0.375 | — | 0.350 | — |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.136 | — | 0.160 |
| — | — | — | — | — | — | — | 0.042 | — | — | — | — | — | — |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.069 | — | — | — |
| — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0056 | — | — | — | — | — |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| — | — | — | — | — | — | — | 0.164 | — | 0.165 | — | 0.220 | — | 0.097 |
| — | — | — | — | — | — | — | 0.016 | — | 0.011 | — | 0.039 | — | 0.038 |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| — | 2.255 | — | — | — | 4.788 | 10.932 | 9.567 | 11.653 | 11.608 | — | 8.397 | — | 8.135 |
| — | — | — | — | — | — | 2.741 | 2.699 | 5.794 | 5.794 | — | — | 1.370 | — |
| 2.088 | — | 0.530 | — | 4.477 | — | 4.950 | — | 4.952 | — | 10.044 | — | 8.280 | — |
| 0.087 | — | 0.628 | — | 0.392 | — | 0.173 | — | 0.174 | — | 0.232 | — | 0.102 | — |
| — | — | — | — | — | — | 0.017 | — | 0.047 | — | 0.041 | — | 0.040 | — |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.101 | 0.101 | — | — |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| — | — | 0.172 | 0.172 | — | — | 0.114 | 0.114 | 0.026 | 0.026 | 0.0011 | 0.0011 | 0.028 | 0.028 |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0042 | 0.0042 |
| 0.009 | — | 1.288 | — | 0.130 | — | 0.650 | — | 0.080 | — | 0.970 | — | 0.923 | — |
| — | 0.018 | — | 2.584 | — | 0.261 | — | 1 304 | — | 0.161 | — | 1.946 | — | 1.852 |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| — | — | — | — | — | — | — | 1.903 | — | 1.901 | — | — | — | — |
| — | — | 0.054 | — | — | — | 0.036 | — | 0.040 | — | 0.009 | — | 0.0047 | — |
| — | — | — | 0.670 | — | 0.142 | — | 3.824 | — | 3.035 | — | 1.362 | — | 1.307 |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| — | — | — | — | — | — | — | — | 0.080 | 0.080 | — | — | 0.017 | 0.017 |
| | | | | | | n 0.583 | n 0.863 | n 1.535 o 0.0053 | n 1.741 o 0.0053 e 0.027 p 0.064 | | | | |
| 100.1055 | 100.1085i | 176.697 | 176.918k | 104.795 | 104.809m | 20.651 | 20.652 | 24.7779 | 24.7771 | 48.6033 | 48.6033 | 41.2869 | 41.2872 |
| 30.6 ° | Brsch. b | 12.5 ° | Hg.Val. b | 21.2 ° | HP.(L) | | Ksch. 1878. | 10.3 ° | Brsch. | 16 ° | Brsch. | 13.7 ° | Val. L. Hg. |

| Ort | | Kronthal, Nassau. | | Krumbach, Bayern, Schwaben. | | Krynica, Galizien, Sandec. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Wilhelmsq.** | | | | **Pelawaq.** | | **Sidorq.** | |
| Analytiker | | Fresenius 1879. | | Vogel. | | Stopczanski. (?) | | Stopczanski. (?) | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.0001 | 0.0001 | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.0064 | 0.0064 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.391 | 0.569 | 0.013 | 0.013 | 0.047 | — | 0.112 | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 16.836 | 10.087 | 0.104 | — | 0.017 | — | 0.002 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.040 | 0.040 | — | — | — | — | 0.013 | 0.013 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 1.090 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.640 | — | 0.081 | — | — | — | 0.072 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.022 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | 0.004 | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.0078 | — | 0.010 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.222 | — | 0.012 | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.143 | — | 0.006 | — | 0.115 | — | 0.069 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.208 | — | — | — | 0.029 | — | 0.023 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.164 | — | — | — | 0.003 | — | 0.019 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.025 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | 0.0045 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.031 | — | — | — | 0.022 | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.816 | 6.841 | — | 0.134 | 0.338 | — | 3.462 | 2.847 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.470 | — | 0.059 | 0.059 | 2.083 | 2.083 | 6.054 | 6.054 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 6.024 | — | 1.894 | — | 8.878 | — | 10.023 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.409 | — | 0.018 | — | 0.329 | — | 0.197 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.033 | — | — | — | 0.082 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.0095 | 0.0095 | — | — | 0.0094 | 0.0094 | 0.012 | 0.012 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 1.011 | — | — | — | 0.294 | — | 0.247 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 2.028 | — | — | — | 0.296 | — | 0.496 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.281 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.696 | — | 3.319 | — | 3.861 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.003 | — | 0.0038 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.400 | — | 1.088 | — | 5.807 | — | 6.518 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.033 | — | 0.018 |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.013 | 0.013 | 0.144 | 0.144 | 0.108 | 0.108 |
| | | | | | | — | c 0.046 | — | d 0.161 |
| | | | | | | — | d 0.088 | | |
| | | 27.2835 | a 27.2970 | 2.101 | b 2.102 | 12.2534 | 12.2542 | 20.2568 | 20.258 |
| | | 13.45 ° | Fresen. | | S. HP. | 10.7 ° | Ksch. 1879. | 9 ° | Ksch. 1879. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.001.
c. Manganchlorür.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Doppeltkohlensaures Baryt.
f. Doppeltkohlensaurer Strontian.
g. Natronaluminat.
h. Essigsaures Natron.

| | Krynica, Galizien, Sandec. | | | | Kumogorsk, Russland, Kaukasus. | | Kuppis, Finnland. | | Kyralfga, Ungarn. | | Kythnos, Griechische Insel. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Slotwinyer Q.** | | **Zdyniakq.** | | | | | | | | **Höhere Q.** | | **Kakabos.** | |
| | Stopczanski. | | Stopczanski. (?) | | Herrmann. | | Baeck. | | Wöhrle. | | Landerer 1835. | | Landerer 1835. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 1.730 | 1.730 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.001 | — | — | — | — | — | — | 0.425 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.096 | 0.096 | — | — | — | — |
| | 0.081 | — | 0.029 | — | 6.622 | 6.256 | 0.098 | — | 6.831 | — | 64.57 | 50.91 | 92.37 | 60.51 |
| | 0.016 | 0.016 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | 0.051 | — | — | — | — | 49.52 | 37.09 |
| | — | 0.038 | — | — | — | 0.348 | — | 0.034 | — | 6.049 | — | 12.97 | — | 44.76 |
| | — | 0.0016 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.022 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.020 | — | — | — | — | — | — | — | 0.091 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.085 | — | 0.089 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.012 | — | — | — | — | — | 0.497 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.912 | 0.818 | 0.031 | — | 8.382 | — | 1.88 | 6.67 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.080 | 0.093 | 0.029 | — | 7.426 | 3.96 | 3.96 | 17.98 | 33.66 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 0.016 | — | — | — | 4.59 | — | 23.02 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.111 | — | — | — | — | — | 5.86 |
| | — | — | — | 0.011 | — | — | — | 0.020 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 7.930 | 7.370 | 0.288 | — | 7.276 | 7.086 | — | — | 6.069 | 23.263 | — | 12.47 | — | 40.91 |
| | 11.135 | 11.135 | 1.621 | 1.621 | 0.085 | — | — | — | 10.247 | 2.325 | — | — | — | — |
| | 7.714 | — | 9.500 | — | 0.452 | — | 0.287 | — | 23.505 | — | 11.98 | — | 33.73 | — |
| | 0.244 | — | 0.254 | — | — | — | 0.117 | — | — | — | — | — | ? 6.17 | — |
| 30 | — | — | 0.058 | — | — | — | 0.021 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.040 | 0.040 | 0.008 | 0.008 | — | — | — | — | 0.0001 | 0.0001 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.272 | — | 0.370 | — | 0.312 | — | 0.175 | — | 0.175 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.546 | — | 0.261 | — | 0.626 | — | 0.130 | — | 0.351 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.458 | — | — | — | 0.210 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.981 | — | 3.476 | — | — | — | 0.001 | — | 6.089 | — | — | — | — |
| | 0.0076 | — | 0.0025 | — | — | — | — | — | 0.035 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 5.187 | — | 6.142 | — | 0.446 | — | 0.252 | — | 9.723 | — | — | — | — |
| | — | 0.024 | — | 0.025 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.086 | 0.086 | — | — | 0.155 | 0.155 | — | — | — | — | — | — |
| | d 0.233 | d 0.233 | — | c 0.033 | | | | | h 1.443 | h 1.443 | | | | |
| | e 0.025 | — | — | d 0.014 | | | | | | | | | | |
| | f 0.002 | — | — | g 0.0048 | | | | | | | | | | |
| | 27.6996 | 27.6986 | 12.2295 | 12.2288 | 17.389 | 17.390 | 0.993 | 0.993 | 57.2801 | 57.2811 | 86.98 | 86.98 | 222.79 | 222.79 |
| | | HP. Ksch. 71. | 10.4 ° | Ksch. 1879. | 30.6 ° | S. HP. | | HP. | | S. | 40 ° | S. | 55 ° | S. |

| Ort | | Kythnos, Griech. Insel. | | Laa, Niederösterreich. | | Ladis, Tyrol. | | Längeneibad, Schweiz, Bern. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Mittlere Q.** | | **Bitterwasser.** | | **Schwefelbrunnen.** | | | |
| Analytiker | | Landerer 1835. | | Kauer 1859. | | Hlasiwetz 1856. | | Pagenstecher. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.0027 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.006 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | 0.413 | 0.413 | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 128.15 | 99.61 | 0.141 | — | 0.065 | — | 0.0050 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 41.02 | 32.57 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 36.96 | — | 0.134 | — | 0.062 | — | 0.0047 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0802 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.488 | 0.488 | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 5.590 | 5.161 | 0.410 | 0.269 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 28.68 | 39.35 | 41.079 | 41.079 | 4.448 | 4.448 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 16.18 | — | 9.447 | — | 9.808 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 4.57 | — | 0.023 | — | 0.069 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 5.786 | — | 5.812 | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 36.64 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.1114 | 0.1114 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 30.85 | — | 7.119 | — | 5.530 | — | 2.5928 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 4.81 | — | 0.024 | — | 0.073 | — | 0.2290 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.0331 | 0.0378 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.260 | — | 0.091 | — | 0.1451 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.522 | — | 0.183 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.2770 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 6.593 | — | 6.157 | — | 0.9023 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 4.363 | — | 3.420 | — | 1.7104 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0229 |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | 0.002 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.1191 | 0.1191 |
| | | | | | | | | a 0.0521 | b 0.0218 |
| | | 249.69 | 249.70 | 64.561 | 64.562 | 20.4277 | 20.428 | 3.2876 | 3.2876 |
| | | 45 ° | S. | | L. Hydroch. | 8.5 ° | L. Hg. | 10 ° | MA. |

a. Phosphorsaurer Kalk.
b. Phosphorsäure.

| | Laer, Westphalen. | | Lagarde, Frankreich, Lot. | | Laifour, Frankreich, Ardennes, | | Lalizolle, Frankreich, Allier. | | Lalliaz, Schweiz, Waadt. | | Lama, Italien, Siena. | | Lamscheid, Rheinprovinz. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Wiggers 1846. | | Henry. | | Arnstein. | | Bouis. | | Struve. | | Cozzi. | | Fresenius 1868. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.180 | — | — | — | — | — | 0.926 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.414 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.962 | — | — | — | — |
| | — | 0.012 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0386 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0059 | 0.0059 |
| | 119.092 | 106.784 | 1.988 | — | 0.037 | — | 0.110 | — | — | — | 39.468 | 32.748 | 0.0399 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0092 | 0.0092 |
| 10 | 8.621 | 5.087 | — | — | 0.012 | — | — | — | 0.872 | — | 41.409 | 41.692 | — | — |
| | — | 15.797 | — | 1.886 | — | 0.048 | — | 0.104 | — | 1.020 | — | 6.045 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0006 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0032 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0057 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.169 | — | — | — | — | — | 0.2501 |
| | 0.014 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0490 | 0.0040 |
| | — | — | 5.791 | 6.807 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0673 | 0.0022 |
| | 3.759 | 8.224 | 4.691 | 4.691 | 0.276 | 0.200 | 0.132 | 0.132 | 8.898 | 10.000 | 11.027 | 11.027 | — | 0.0372 |
| 20 | 5.049 | — | 16.289 | — | 0.382 | — | — | — | 16.916 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0007 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0036 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.524 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0643 |
| 25 | — | — | — | 9.009 | — | — | — | — | — | 9.216 | — | — | — | — |
| | — | 15.794 | — | — | — | 0.049 | — | — | — | — | — | 6.847 | 0.7196 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.096 | 0.149 | 0.149 | — | — | 0.382 | — | 2.9745 | 2.9344 |
| | 15.163 | — | 5.101 | — | 0.045 | — | 0.619 | — | 3.777 | — | 7.848 | — | 5.4763 | — |
| | — | — | — | — | 0.552 | — | 0.483 | — | — | — | — | — | 0.7145 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0677 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0060 | 0.0060 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.280 | — | 0.045 | — | 0.120 | — | — | — | 0.729 | — | 0.3450 | — |
| | — | — | — | 0.562 | — | — | — | 0.115 | — | — | — | 1.463 | — | 0.6922 |
| | — | — | — | — | — | 0.086 | — | 0.120 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 7.739 | — | 0.109 | — | 0.133 | — | 6.392 | — | — | — | 2.1297 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0022 | — |
| 40 | — | — | — | 3.117 | — | 0.237 | — | 0.643 | — | 2.309 | — | 1.042 | — | 4.2268 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.048 | — | — | — | — | — | 0.0714 |
| | — | — | — | 0.095 | — | — | — | — | — | 0.490 | — | — | — | — |
| | — | — | 0.760 | 0.760 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 151.698 | 151.698 | 35.080 | 35.080 | 1.349 | 1.349 | 1.613 | 1.613 | 31.389 | 31.389 | 100.863 | 100.864 | 10.4814 | 10.4815 |
| | | Hg. Brsch. | | HP. | | S. HP. | | Kisch. 1874 | 8.1 ° | S. HP. LH. | | HP. | 10.2 ° | Hg. APh. 70 |

| Ort | | Landeck, Schlesien. a | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Georgenq. | | Marianenq. | | Marienq. | | Wiesenq. | |
| Analytiker | | Meyer 1863. | | Meyer 1863. | | Meyer 1863. | | Meyer 1863. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.006 | — | 0.007 | — | 0.010 | — | 0.011 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | 0.017 | 0.030 | 0.028 | 0.044 | 0.017 | 0.040 | 0.014 | 0.039 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.022 | — | — | — | 0.035 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.079 | 0.024 | 0.082 | — | 0.105 | — | 0.096 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.0034 | — | 0.004 | — | 0.003 | — | 0.008 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.032 | — | 0.073 | — | 0.070 | — | 0.082 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.026 | — | 0.029 | 0.029 | 0.041 | — | 0.035 | 0.035 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.281 | 0.303 | 0.297 | 0.242 | 0.302 | 0.321 | 0.334 | 0.334 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.010 | — | 0.012 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 0.023 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.818 | 0.018 | 0.827 | — | 0.905 | 0.014 | 1.014 | 0.030 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.005 | — | 0.017 | — | 0.017 | — | 0.011 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.042 | — | 0.095 | — | 0.091 | — | 0.107 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.338 | — | 0.395 | — | 0.395 | — | 0.435 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.678 | — | 0.792 | — | 0.792 | — | 0.873 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.498 | — | 0.556 | — | 0.590 | — | 0.650 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.003 | — | 0.004 | — | 0.007 | — | 0.006 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 1.612 | 1.6114 | 1.777 | 1.777 | 1.883 | 1.884 | 2.057 | 2.057 |
| | | 29 ° | Hf. Hg. Brsch. | 20 ° | Hf. Hg. Brsch. | 28.5 ° | Hf. Hg. Brsch. | 27 ° | Hf. Hg. Brsch. |

a. Die Angaben bei HP. sind statt für 1000 für 7680 zu lesen.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.013.
c. Siehe auch Steben.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Schwefelsaure Thonerde.
f. Bei Hf. und Hg. stark abweichend.

| | **Landete,** Spanien, Cuença. | | **Landskron,** Rheinprovinz. | | **Langenau,** Oberfranken. c | | (Nieder-) **Langenau,** Schlesien. | | **Langenbrücken-Amalienbad,** Baden. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | **Max-Marienq.** | | | | **Q. im Kanal.** | | **Kurbrunnen (alte Trinkq.).** | | **Waldq. oder Oestringer Q.** f | |
| | Pharm. Colleg. | | Bischof. | | v. Gorup-Besanez 1855. | | Duflos 1850. | | Geiger. | | Wandsleben 1854. | | Bunsen 1861. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | ? | ? | — | — | — | — | — | — | 0.127 | — | 0.068 | — | 0.099 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.334 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.269 | — | 0.144 | 0.098 | — |
| | — | — | — | — | 0.165 | 0.165 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.024 | — | 4.076 | — | 0.450 | — | 0.090 | — | 0.052 | — | 0.109 | — | 0.107 | — |
| | — | — | — | — | 0.016 | 0.016 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.227 | — | — | 1.000 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.289 | — | 2.699 | — | 0.145 | — | 0.085 | — | 0.049 | — | 0.064 | — | 0.101 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.031 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.185 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.114 | — | 0.109 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.160 | 0.160 | 0.297 | — | — | — | 0.201 | 0.201 | 0.366 | 0.366 |
| | — | — | 2.413 | — | — | — | — | — | 0.735 | — | 0.317 | 0.148 | 1.698 | 0.821 |
| | 0.808 | 0.808 | — | 1.987 | — | — | — | — | — | 0.561 | 0.505 | 0.505 | 7.539 | 7.539 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.216 | — | 0.644 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.065 | — | — | — | 0.195 | — | 0.075 | — | 0.128 | — | 0.079 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.065 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.155 | — | 0.736 |
| | — | 0.031 | 11.525 | 19.204 | 0.767 | — | 2.348 | 1.145 | 0.140 | 0.160 | — | — | — | — |
| | 1.402 | 1.707 | 5.429 | 1.961 | 2.171 | 2.171 | 2.742 | 2.742 | 1.551 | 0.955 | — | — | — | — |
| | 2.098 | — | 3.504 | — | 14.154 | — | 5.241 | — | 1.744 | — | 4.595 | — | 6.287 | — |
| | — | — | 0.069 | — | 0.326 | — | 0.518 | — | 0.079 | — | 0.135 | — | 0.083 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.069 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.228 | 0.228 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.041 | — | 0.896 | — | 0.541 | — | 0.338 | — | 0.131 | — | 0.173 | — |
| | — | — | — | 0.082 | — | 1.107 | — | 1.085 | — | 0.678 | — | 0.263 | — | 0.347 |
| | — | — | — | — | — | 0.657 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.671 | — | — | — | 5.120 | — | 1.996 | — | 0.447 | — | 1.730 | — | 2.734 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.012 | — | 0.041 | — |
| 40 | — | 1.053 | — | 0.059 | — | 9.279 | — | 4.082 | — | 1.504 | — | 2.883 | — | 3.888 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.031 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.068 | — | 0.036 | — | 0.054 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.313 | 0.313 | — | — | — | — |
| | | | | | | | — | d 0.310 | | | | | — | e 0.137 |
| | 4.559 | 4.559 | 27.057 | 27.057 | 19.105 | b 19.119 | 11.846 | 11.845 | 5.079 | 5.079 | 6.289 | 6.288 | 17.363 | 17.364 |
| | 18.8 ° | Rb. 412 | | L. HP. | 8.43 ° | Hg. Brsch. | 8.75 ° | Hg. Hf. Val. | | S. | 8.5 ° | L. Sg. Brsch. | 13.75 ° | L. Val. Brsch. |

| Ort | | Langensalza, Thüringen. | Langenschwalbach, Hessen-Nassau. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Schwefelq. | Adelheidsq. | | Ehebrunnen. | | Leitgrabenq. f | |
| Analytiker | | Bohlen 1868. | Fresenius 1865. | | Fresenius 1859. | | Fresenius 1855. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.715 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.319 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | 1.220 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | 0.014 | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.668 | — | 0.036 | — | 0.060 | — | 0.125 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 0.011 | 0.011 | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.386 | — | 0.003 | — | 0.013 | — | 0.061 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | 0.010 | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.198 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.068 | — | 0.130 | — | 0.185 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.073 | — | 0.058 | — | 0.146 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.136 | — | 0.066 | — | 0.060 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.323 | 3.323 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 11.457 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | 0.012 | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_4$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.218 | — | 0.122 | — | 0.193 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 6.739 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 0.481 | — | 0.625 | — | 1.104 | 0.277 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 2.221 | 2.221 | 2.901 | 2.901 | 3.535 | 3.535 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 6.022 | — | 3.573 | — | 4.956 | — | 4.815 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.422 | — | 0.500 | — | 0.731 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.057 | — | 0.063 | — | 0.083 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | 0.035 | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.003 | 0.003 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.100 | — | 0.327 | — | 0.380 | — | 0.430 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.201 | — | 0.578 | — | 0.637 | — | 0.863 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.074 | — | 0.118 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 5.916 | — | 1.343 | — | 1.865 | — | 1.842 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.076 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.680 | — | 2.680 | — | 3.675 | — | 3.802 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.019 | — | 0.037 | — | 0.053 |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.379 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | — | b 0.045 | — | b 0.050 | — | b 0.066 |
| | | | | — | c 0.076 | — | c 0.061 | — | c 0.152 |
| | | | | — | d 0.019 | | | | |
| | | | | — | e 0.033 | | | | |
| | | 22.361 | 22.361 | 7.401 | 7.401 | 9.609 | 9.609 | 11.029 | 11.029 |
| | | 12.5 ° | a | 9.8 ° | Val. | 9.2 ° | Val. | | Hf. |

a. Nach brieflicher Mittheilung des Besitzers. Schwefelwasserstoff nach Pf. und Ksch. 1875.
b. Manganchlorür.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Doppeltkohlensaures Ammoniak.
e. Salpetersaurer Kalk.
f. Mit Neubrunnen vereinigt.
g. Jetzt mit Paulinenbrunnen vereinigt.

## Langenschwalbach, Hessen-Nassau.

| | Lindenbrunnen. | | Neubrunnen. | | Paulinenbrunnen. | | Reservoirq. f | | Rosenq. g | | Stahlbrunnen. | | Weinbrunnen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Fresenius 1866. | | Fresenius 1859. | | Fresenius 1855. | | Fresenius 1855. | | Fresenius 1855. | | Fresenius 1855. | | Fresenius 1855. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.0012 | — | — | — | 0.0012 | — | 0.0012 | — | 0.0012 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.0027 | — | — | — | 0.0027 | — | 0.0027 | — | 0.0027 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.017 | 0.017 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.139 | — | 0.062 | — | 0.066 | — | 0.097 | — | 0.082 | — | 0.067 | — | 0.086 | — |
| | 0.014 | 0.014 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.125 | — | — | — | — | — | 0.033 | — | — | — | — | — | 0.019 |
| | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.002 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.221 | — | 0.207 | — | 0.085 | — | 0.166 | — | 0.283 | — | 0.154 |
| | 0.064 | — | 0.052 | — | 0.041 | — | 0.124 | — | 0.035 | — | 0.037 | — | 0.075 | — |
| | 0.155 | — | 0.094 | — | 0.063 | — | 0.144 | — | 0.081 | — | 0.079 | — | 0.062 | — |
| | — | 0.071 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.094 | — | 0.133 | — | 0.078 | — | 0.261 | — | 0.117 | — | 0.028 | — | 0.131 |
| | — | 0.045 | — | 0.014 | — | 0.027 | — | — | — | — | — | 0.088 | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.474 | 0.061 | 0.236 | — | 0.175 | — | 0.848 | 0.098 | 0.190 | — | 0.206 | — | 2.453 | 1.496 |
| | 3.953 | 3.877 | 2.238 | 2.238 | 1.692 | 1.692 | 2.970 | 2.970 | 2.015 | 2.015 | 2.122 | 2.122 | 6.051 | 6.051 |
| | 4.293 | — | 2.528 | — | 2.155 | — | 5.312 | — | 2.898 | — | 2.213 | — | 5.722 | — |
| | 0.099 | — | 0.772 | — | 0.675 | — | 0.517 | — | 0.596 | — | 0.838 | — | 0.578 | — |
| 30 | 0.047 | — | 0.102 | — | 0.119 | — | 0.084 | — | 0.111 | — | 0.184 | — | 0.091 | — |
| | 0.055 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.007 | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.329 | — | 0.302 | — | 0.260 | — | 0.422 | — | 0.275 | — | 0.321 | — | 0.465 | — |
| | — | 0.660 | — | 0.341 | — | 0.264 | — | 0.847 | — | 0.307 | — | 0.305 | — | 0.933 |
| | — | — | — | 0.252 | — | 0.245 | — | — | — | 0.233 | — | 0.322 | — | — |
| | — | 1.588 | — | 0.862 | — | 0.722 | — | 2.050 | — | 1.016 | — | 0.707 | — | 2.216 |
| | 0.0008 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.966 | — | 2.140 | — | 1.835 | — | 3.954 | — | 2.255 | — | 2.017 | — | 4.387 |
| | — | — | — | 0.063 | — | 0.059 | — | 0.024 | — | 0.047 | — | 0.081 | — | 0.044 |
| | — | — | — | — | — | 0.0007 | — | — | — | 0.0007 | — | 0.0007 | — | 0.0007 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | c 0.067 | — | b 0.068 | — | b 0.071 | — | b 0.067 | — | b 0.088 | — | b 0.073 | — | b 0.072 |
| 45 | — | e 0.053 | — | c 0.054 | — | c 0.043 | — | c 0.130 | — | c 0.037 | — | c 0.039 | — | c 0.079 |
| | 9.6568 | 9.656 | 6.386 | 6.386 | 5.2472 | 5.2464 | 10.518 | 10.519 | 6.2842 | 6.2844 | 6.0682 | 6.0684 | 15.5842 | 15.5854 |
| | 9.2 ° | Val. Brsch. | 9.2 ° | Val. | 9.3 bis 10.4 ° | Val. L. | | Hf. | 9.2 bis 11.3 ° | L. Val. | 9.2 bis 10.4 ° | L. Val. Sg. | 9.6-10 ° | L. Val. Sg. |

| Ort | | Lanjaron, Spanien, Granada. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Agria. | | San Antonio. | | Capuchina. | | Gomez. | |
| Analytiker | | Medina y Estevez 1840. | | Medina y Estevez 1840. | | Medina y Estevez 1840. | | Medina y Estevez 1840. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 1.329 | — | 28.973 | 9.559 | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.654 | 0.700 | 46.341 | 45.166 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 1.206 | 5.452 | 23.655 | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 1.043 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.012 | — | — | — | 0.717 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 0.378 | 0.307 | — | 1.486 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 1.684 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO\ SO_3$ | — | — | — | 0.090 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 1.053 | — | 24.221 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.430 | 0.129 | 0.684 | 0.698 | — | — | 0.346 | 0.346 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.422 | — | 1.566 | — | 21.849 | — | 0.305 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.033 | — | 0.095 | — | 2.050 | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.325 | — | 0.268 | — | 0.282 | — | 0.095 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.538 | — | 0.566 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.344 | — | — | — | — | — | 0.181 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.032 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.483 | — | 0.382 | — | 0.270 | — | 0.187 |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.003 | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | — | a 0.239 | | | | | | |
| | | 1.210 | 1.210 | 4.974 | 4.974 | 106.631 | 106.683b | 0.746 | 0.746 |
| | | 17.5 ° | Rb. 220 | 18.75 ° | Rb. 220 | 20 ° | Rb. 220 | 15 ° | Rb. 220 |

a. Kieselsaure Magnesia.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.052.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.022.
d. Naeh „Hinterberger, Topusco und Laszina“, Wien, Braumüller 1864.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.030.

| | Lanjaron, Spanien, Granada. | | | | Laszina, Slavonien. | | Laterina, Toscana, Val d'Arno. | | Lauchstädt, Provinz Sachsen. | | St. Laurent-les-Bains, Fkr., Ardèche. | | St. Laurenz, Schweiz, Aargau. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Salado.** | | **Salud.** | | **Natron-säuerling.** | | **Acq. del ponte a Romito.** | | | | | | | |
| | Medina y Estevez 1840. | | Medina y Estevez 1840. | | Schneider 1862. | | Giulj. | | Marchand. | | Bérard. | | Bolley. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.368 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 17.299 | — | — | — | 9.793 | 2.981 | 5.630 | — | 0.366 | — | 0.850 | 0.850 | 0.303 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 18.698 | 18.756 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.280 | — |
| | — | 15.567 | — | — | — | 5.443 | — | 4.567 | — | 0.064 | — | — | — | 0.172 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.227 | — | — | — | 0.354 |
| 15 | — | 0.510 | — | — | — | — | — | 0.509 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.364 | — | — | — | — | — | 0.335 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 1.598 | — | — | — | 0.204 | 0.204 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 2.932 | 1.567 | — | — | 1.647 | 1.695 | 0.400 | 0.400 | — | — |
| | 0.706 | 0.706 | — | — | — | 2.106 | — | — | 2.052 | 2.052 | — | — | 0.667 | 1.021 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.090 | — | — | — | 1.156 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.191 | — | — | — | 0.166 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.703 | — | — | — | 0.444 |
| | — | 21.535 | — | — | 47.834 | 57.541 | 12.854 | 20.073 | — | — | 7.146 | 5.880 | — | — |
| | 1.733 | 1.656 | 0.235 | 0.224 | 2.246 | — | 4.230 | 4.230 | — | — | — | — | — | — |
| | 20.210 | — | 0.210 | — | 7.067 | — | 29.794 | — | 0.429 | — | — | — | 2.432 | — |
| | 1.041 | — | — | — | 0.201 | — | 0.957 | — | 0.175 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.271 | — | 0.095 | — | 0.194 | — | — | — | 0.171 | — | 0.520 | — | 0.180 | — |
| | — | 0.544 | — | — | — | 0.389 | — | — | — | 0.343 | — | 1.043 | — | 0.320 |
| | — | — | — | 0.171 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.040 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 9.281 | — | 1.407 | — | — | — | 1.316 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.087 | — | — | — | 0.136 | — |
| 40 | — | 0.343 | — | 0.137 | — | 0.280 | — | 14.500 | — | 0.359 | — | 0.743 | — | 1.487 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.036 | 0.036 |
| | | | — | a 0.608 | | | | | | | | | | |
| | 59.958 | c 59.981 | 0.540 | 0.540 | 71.865 | 71.866 | 53.465 | e 53.495 | 8.221 | 8.220 | 8.916 | 8.916 | 5.190 | 5.190 |
| | 30 ° | Rb. 220 | 17.5 ° | Rb. 220 | | d | 15 ° | S. HP. | 5 ° | L. | 53.5 ° | HP. Jo. | 17 ° | MA. |

| Ort | | Laurion, Griechenland, Attika. | | Lausigk, Sachsen. | | Lavey, Schweiz, Waadt. | | Leamington, England, Warwickshire. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | **Hermannsbad.** | | | | **Aylesford's Spring = Old Well.** | |
| Analytiker | | Landerer. | | Sonnenschein 1876. | | Baup 1833. | | Brown 1862. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.053 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.122 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | 0.034 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 42.32 | 40.04 | 0.139 | — | 3.727 | 2.038 | 67.119 | 49.709 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.056 | 0.056 | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 6.38 | 2.60 | 0.001 | — | — | — | 10.167 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 6.59 | — | 0.133 | — | 1.564 | — | 28.398 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | 0.020 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 3.010 | 3.010 | 0.040 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 6.912 | 7.433 | — | 21.146 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 4.99 | 9.77 | 5.309 | 5.309 | 0.150 | 0.150 | 3.020 | 15.872 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 5.43 | — | 4.001 | — | 0.897 | — | 34.819 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.023 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | 41.801 | 41.801 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | 0.002 | 0.002 | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 2.352 | — | 0.262 | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 2.93 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.81 | — | — | — | 1.081 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.0013 | 0.0013 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_4)$ | — | — | 0.103 | — | 0.566 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.146 | — | 1.136 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_4$ | — | — | — | 0.057 | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 1.555 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.661 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 0.028 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | a 0.014 | a 0.014 | | | | |
| | | 61.93 | 61.93 | 54.3813 | 54.3813 | 13.505 | 13.504 | 115.125 | 115.125 |
| | | | HP. | | Brsch. | 45 ° | MA. L. Jo. | 23.4 ° | Hg. Jo. |

a. Schwefelsaure Thonerde.

## Leamington, England, Warwickshire.

| | Linker Brunnen. | | Marmorbad. Mittlerer Brunnen. | | Rechter Brunnen. | | Robbin's Spring. | | Royal-Pomp. Salzq. | | Schwefelwasser. | | Wises-Spring. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Scudamore. | | Scudamore. | | Scudamore. | | Scudamore. | | Scudamore. | | Scudamore. | | Scudamore. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M. W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | ? | — | — | — | — | — | ? | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | ? | — | — | — | — | — | ? | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 22.742 | 15.395 | 21.953 | 21.703 | 92.538 | 74.809 | 88.96 | 64.06 | 82.47 | 82.47 | 33.68 | 26.13 | 79.22 | 50.31 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 4.288 | — | 5.325 | 1.950 | 10.003 | — | — | — | 27.41 | 20.24 | 3.20 | — | 1.76 | — |
| | 0.494 | 12.476 | — | 4.206 | 6.895 | 35.404 | — | 23.62 | 30.86 | 39.24 | — | 10.90 | — | 29.48 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 8.382 | — | — | — | 21.532 | 12.49 | 42.75 | — | — | — | 9.17 | — | 35.13 |
| | — | 5.421 | 4.994 | 9.286 | — | 12.646 | — | — | — | 9.06 | 1.70 | 5.74 | 6.84 | 9.04 |
| 20 | 14.691 | — | 5.157 | — | 34.955 | — | 28.98 | — | 10.27 | — | 13.36 | — | 36.14 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.580 | — | 0.326 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.572 | — | 0.321 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.611 | — | 0.343 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 42.826 | 42.826 | 37.772 | 37.772 | 144.391 | 144.391 | 130.43 | 130.43 | 151.01 | 151.01 | 51.94 | 51.94 | 123.96 | 123.96 |
| | | S. | | S. | | S. | | S. | 15° | S. | | S. | | S. |

| Ort | | Lebetzoba, Griechenland, Morea. | | Leccia, Toscana, Siena. | | Leissigen, Schweiz, Bern. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | Badeq. | | Lämmlibad. | |
| Analytiker | | Landerer ? | | Giulj. | | Pagenstecher. | | Pagenstecher. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.583 | — | — | — | 0.009 | — | 0.008 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 1.337 | — | — | 0.105 | — | 0.056 | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | 0.070 | 0.186 | 0.061 | 0.130 |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 4.243 | 2.239 | 1.959 | — | — | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 1.693 | 0.452 | 0.178 | — | 0.068 | — | 0.037 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 1.009 | 2.460 | — | 2.068 | — | 0.080 | — | 0.044 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 1.249 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.191 | — | 0.102 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 1.570 | 3.585 | 3.705 | 2.732 | 2.818 | 1.757 | 1.804 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 1.779 | — | 0.949 | — | 9.013 | — | 6.191 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.909 | — | 0.022 | — | 0.018 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 5.124 | — | 3.543 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 2.516 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | 0.110 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 12.377 | — | 1.488 | — | 2.841 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.957 | — | 0.023 | — | 0.019 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 4.159 | — | 4.159 | — | 3.581 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 6.538 | — | 0.923 | — | 1.744 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 0.004 | — | 0.004 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.078 | 0.078 | 0.069 | 0.069 |
| | | 9.307 | 9.307 | 20.005 | 20.005 | 13.586 | 13.585 | 11.039 | 11.039 |
| | | | HP. | 35 ° | S. | 14.4 ° | MA. a | | MA. |

a. Bei Hager und Simon stark abweichend.
b. Kohlensaurer Strontian.
c. Doppeltkohlensaurer Strontian.
d. Doppeltkohlensaurer Baryt.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.

| | Leissigen, Schweiz, Bern. | | Lendershausen, Bayern. | | Lenk, Schweiz, Bern. | | | | | | St. Leon, Ostcanada. | | San Leopoldo, Toscana, Erathal. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Trinkq.** a | | | | **Balmq.** | | **Eisenq.** | | **Hohliebeq.** | | | | | |
| | Pagenstecher. | | Schmidt. | | v. Fellenberg 1840. | | Liebreich 1875. | | v. Fellenberg 1840. | | Chandler und Cairns. | | Giulj. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0012 | 0.0012 | — | — | 0.042 | 0.042 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 | 0.006 | — | — |
| | 0.015 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.144 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | 0.018 | 0.182 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.363 | 2.363 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.953 | 1.953 | 0.053 | — | 0.158 | — | 0.045 | — | 117.529 | 102.165 | 25.806 | 7.206 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.282 | 0.282 | — | — |
| 10 | 0.120 | — | — | — | — | — | 0.025 | — | 0.010 | — | 10.996 | 19.503 | — | — |
| | — | 0.140 | — | — | — | — | — | 0.179 | — | 0.034 | — | 4.087 | — | 17.645 |
| | — | — | — | — | — | 0.072 | — | — | — | 0.028 | — | 0.089 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.105 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.263 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.068 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.038 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.064 | 0.064 | 0.045 | 0.045 | 0.022 | 0.022 | — | — | — | — |
| | — | — | 3.906 | 2.631 | 0.224 | — | — | — | — | — | — | 0.012 | 1.054 | 0.151 |
| | 0.781 | 0.806 | 1.042 | 1.042 | 2.329 | 2.329 | 1.489 | 1.520 | 1.881 | 1.894 | — | — | 0.946 | 0.992 |
| 20 | 0.041 | — | — | — | 16.628 | — | 16.766 | — | 7.767 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.096 | — | — | — | 0.033 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — |
| | — | 0.015 | — | 1.365 | — | 0.135 | — | 0.131 | — | — | — | — | — | 0.909 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 9.877 | — | 9.773 | — | 4.575 | — | — | — | — |
| | — | 0.277 | — | 1.347 | — | — | — | — | — | — | — | 19.119 | — | 24.817 |
| | — | 0.133 | — | — | — | — | — | — | — | — | 11.472 | — | 0.049 | — |
| | 3.202 | — | — | — | 4.209 | — | 4.632 | — | 4.820 | — | 5.306 | — | 22.908 | — |
| | 0.016 | — | 1.437 | — | 0.142 | — | 0.138 | — | — | — | 0.109 | — | 0.957 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.139 | 0.139 | — | — | 0.042 | 0.042 | 0.035 | 0.035 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | 0.151 | — | 0.290 | — | 0.110 | — | 0.238 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.255 | — | 0.167 | — | 0.047 | — | 0.477 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.046 | — | 0.395 | — | 0.165 | — | — | — | — |
| | — | 1.064 | — | — | — | 8.462 | — | 8.427 | — | 4.977 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.101 | — | — | — |
| 40 | — | 1.712 | — | — | — | 2.647 | — | 2.906 | — | 2.946 | — | 0.059 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.008 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | — | b 0.010 | | | | | c 0.107 | — | | |
| | | | | | | | | | | | d 0.102 | — | | |
| | 4.337 | 4.337 | 8.338 | 8.338 | 24.035 | 24.036 | 23.5442 | 23.5442 | 14.730 | 14.730 | 148.707 | 148.713 | 51.720 | 51.720 |
| | 14.4 ° | MA. | | HP. | 8.75 ° | MA. Jo. | | Ksch. 1877. | 8.5 ° | MA. Jo. | | e Ksch. 1877. | 15 ° | HP. |

| Ort | | Leopoldskron, Salzburg. | | Lesbos, Griechenland, Mytilene. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Marienbad. | | Q. bei Korphos. | | Q. bei Lebanus. | | Q. bei Termni. | |
| Analytiker | | Spängler. | | Landerer. | | Landerer. | | Landerer. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.582 | — | 0.87 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 1.336 | — | 2.00 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.257 | — | 25.39 | 23.63 | 5.509 | 2.388 | 51.29 | 48.29 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.022 | — | — | — | — | — | 3.52 | 1.30 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.175 | — | 1.66 | — | 1.062 | — | 2.60 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.068 | — | — | — | 1.249 | — | 1.87 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.038 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.288 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 4.89 | 7.03 | 3.261 | 4.619 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 5.88 | 5.88 | 3.599 | 3.599 | 13.60 | 16.41 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 2.04 | — | 1.302 | — | 3.19 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.252 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.080 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.914 | 0.949 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.048 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.375 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.256 | 0.256 | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.102 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.205 | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.097 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.848 | — | — | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 1.087 | 1.087 | — | — | — | — | — | — |
| | | — | a 0.301 | | | | | | |
| | | 6.349 | b 6.356 | 38.20 | 38.20 | 14.253 | 14.253 | 72.47 | 72.47 |
| | | | L. Hdr. 488 | | HP. | | HP. | | HP. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.015.
d. Nach „Pacher, Levico", Wien, Braumüller 1873.
e. Schwefelsaures Ammoniak.
f. Schwefelsaures Kupferoxyd.
g. Schwefelsaure Thonerde.

| | Letantus, Griechenland, Euboea. | | Leuk, Schweiz, Wallis. | | | | Leutstetten, Oberbayern. | | Levana, Toscana. | | | | Levico, Oesterreich, Trient. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Armenbadq. | | Lorenzq. | | Peters-brunnen. | | Bagnolino dei Rachitici. | | Nave dell' Inferno. | | Bade- oder starkes Wasser. | |
| | Landerer. | | Pagenstecher 1829. | | Morin 1844. | | Vogel. | | Giulj. | | Giulj. | | Monetti 1861. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.16 | 1.16 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.011 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 62.02 | 57.06 | 0.193 | — | 0.051 | — | 0.130 | — | 0.783 | — | 0.750 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 7.55 | 7.70 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.54 | — | 0.159 | — | 0.020 | — | 0.123 | — | 0.355 | — | 0.325 | — | — |
| | — | — | — | 0.036 | — | 0.041 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.254 | — | 0.254 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.167 | — | 0.167 | — | — |
| | — | — | 0.013 | — | 0.462 | 0.462 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.510 | 0.484 | 0.441 | — | — | — | — | — | — | — | 0.108 | 0.108 |
| | 25.69 | 25.69 | 2.172 | 2.172 | 3.219 | 3.219 | — | — | — | — | — | — | 1.536 | 1.536 |
| 20 | — | — | 19.596 | — | 15.045 | — | — | — | — | — | — | — | 10.526 | — |
| | — | — | 0.042 | — | 0.048 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.041 | — | 0.135 | — | — | — | — | — | — | 49.359 | 49.359 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 11.544 | — | 9.048 | — | — | — | — | — | — | — | 6.155 |
| | — | 6.37 | — | — | — | — | 0.184 | 0.349 | 11.008 | 12.010 | 9.081 | 10.043 | — | — |
| | 0.20 | — | — | — | — | — | 0.297 | 0.297 | 3.640 | 3.640 | 4.464 | 4.464 | — | — |
| | 5.90 | — | 1.032 | — | 0.242 | — | 3.093 | — | 10.218 | — | 18.450 | — | — | — |
| | — | — | 0.043 | — | 0.142 | — | — | — | 0.477 | — | 0.477 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.015 | 0.015 |
| 35 | — | — | 0.113 | — | 0.360 | — | — | — | — | — | — | — | 0.610 | — |
| | — | — | — | 0.227 | — | 0.438 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.271 | — | — | — | — | — | — | — | 1.164 |
| | — | — | — | 8.396 | — | 6.149 | — | 1.141 | — | 3.794 | — | 7.011 | — | 3.780 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 | — |
| 40 | — | — | — | 0.654 | — | 0.226 | — | 1.794 | — | 5.922 | — | 10.972 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | | | | | e 0.068 | e 0.068 |
| | | | | | | | | | | | | | f 0.470 | f 0.470 |
| | | | | | | | | | | | | | g 8.390 | g 8.443 |
| | 102.52 | 102.52 | 23.714 | 23.715 | 20.010 | 20.009 | 3.704 | 3.704 | 26.126 | c 26.142 | 33.222 | c 33.236 | 71.098 | 71.098 |
| | 68.7 ° | HP. | 46.3 ° | L. | 51 ° | Jo. Val. | | HP. S. | 15 ° | HP. S. | 15 ° | HP S. | 8 ° | d HP. |

| Ort | | Levico, Oesterreich, Trient. | | Lichtenthal, Baden-Baden. | | Lidja-Tschesme, Kleinasien. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Säuerliches oder Trinkwasser. | | Ludwigsbad. | | Ali Agha oder kleines Bad. | | Said Effendi oder grosses Bad. | |
| Analytiker | | Monetti 1861. | | Kölreuter. | | Bonkowsky. | | Bonkowsky. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | 0.970 | 0.970 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | — | — | 141.852 | 127.966 | 160.084 | 148.773 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.325 | 0.170 | 27.339 | 7.392 | 21.591 | 3.813 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.181 | 0.408 | 36.079 | — | 30.045 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.652 | — | 1.173 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.786 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.082 | 0.082 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 1.355 | 1.355 | — | — | — | 25.219 | 2.579 | 25.057 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 2.472 | — | — | — | 28.581 | — | 25.476 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | 4.867 | 6.083 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.065 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 16.793 | — | 13.656 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.248 | 0.457 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 0.235 | — | 16.050 | — | 12.030 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.280 | — | ? 2.244 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.750 | 0.750 | 0.650 | 0.650 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | 0.0165 | 0.0165 | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.230 | — | — | — | 0.420 | — | 0.350 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.843 | — | 0.702 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.439 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.809 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.320 | — | — | — | 0.250 | — | 0.450 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.704 | — | 1.234 | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.224 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.080 | 0.080 | 0.080 | 0.080 |
| | | b 0.128 | b 0.128 | | | | | | |
| | | — | c 1.069 | | | | | | |
| | | 10.7505 | 10.7505 | 3.052 | 3.052 | 215.730 | 215.774d | 224.260 | 224.919e |
| | | 8-9 ° | a | | HP. S. | 42 ° | Ksch. 1879. | 57 ° | Ksch. 1879. |

a. Nach „Pacher, Levico", Wien, Braumüller 1873.
b. Schwefelsaures Ammoniak.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Ab Kohlensäure 0.044.
e. Ab Kohlensäure 0.658.
f. Die Analyse wird sehr abweichend angegeben.
g. Doppeltkohlensaures Kali.
h. Nach „Plumert, Liebwerda", Reichenberg, Jannasch 1869.
i. Vereinigt mit Eduards- und Josephinenbrunnen.

| | Liebau, Russland, Kurland. | | Liebenstein, Sachsen-Meiningen. | | | | Liebenzell, Württemberg. | | Liebwerda, Böhmen. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Schwefelq.** | | **Alte Q. f** | | **Neue Q.** | | **Alte Q. des unteren Bades.** | | **Christians-brunnen. i** | | **Josephinen-brunnen.** | | **Stahlq.** | |
| | Zigra 1800. | | Reichardt 1870. (?) | | Reichardt 1870. | | Fehling 1866. | | Redtenbacher 1858. | | Reuss. | | Redtenbacher | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | ? | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | ? | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.044 | — | 0.075 | — | 0.359 | — | — | — | — | 0.037 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.061 | — | 2.471 | — | 2.814 | — | 7.132 | 5.375 | 0.024 | — | 0.086 | — | — | — |
| | — | — | 0.044 | 0.044 | 0.023 | 0.023 | 0.080 | 0.080 | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.216 | — | — | — | 0.092 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.207 | — | 2.285 | — | 2.720 | — | 1.387 | — | 0.023 | — | 0.081 | — | 0.028 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.021 | — | — | — | 0.010 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.075 |
| | — | — | 0.052 | — | 0.088 | — | 0.419 | — | 0.048 | — | — | — | 0.098 | — |
| | — | 2.504 | 0.109 | — | — | — | 0.577 | 0.392 | 0.030 | — | 1.117 | — | — | — |
| | — | 0.273 | 2.101 | 1.356 | 1.965 | 1.346 | — | 0.441 | — | 0.020 | 0.827 | 1.771 | — | — |
| 20 | 13.255 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.988 | — | 0.771 | — | 0.004 | — | — | — | — | — | 0.085 |
| | — | — | — | 0.118 | — | 0.090 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 6.205 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 2.615 | — | 2.915 | 1.756 | 2.911 | 0.289 | — | — | 1.291 | 0.630 | — |
| | — | — | 1.760 | 2.555 | 2.098 | 2.885 | 0.471 | — | 0.885 | 0.864 | 2.107 | 1.099 | 1.286 | 1.286 |
| | 2.357 | — | 6.222 | — | 7.823 | — | 1.801 | — | 0.741 | — | 2.683 | — | 2.117 | — |
| | — | — | 1.040 | — | 0.812 | — | 0.004 | — | — | — | — | — | 0.304 | — |
| 30 | — | — | 0.124 | — | 0.095 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.011 | 0.011 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.007 | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.275 | — | 0.285 | — | 0.532 | — | 0.250 | — | — | — | 0.619 | — |
| | — | — | — | 0.552 | — | 0.572 | — | 1.067 | — | 0.287 | — | — | — | 0.519 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.204 | — | — | — | 0.689 |
| | — | 5.260 | — | 1.267 | — | 1.669 | — | — | — | 0.181 | — | 1.002 | — | 0.482 |
| | — | — | 0.008 | — | — | — | 0.004 | — | 0.011 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.440 | — | 2.362 | — | 3.028 | — | 0.750 | — | 0.612 | — | 1.575 | — | 1.760 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.021 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.115 | 0.115 | — | — |
| | | | | | | | | | — | c 0.037 | | | g 0.262 | g 0.408 |
| | | | | | | | | | — | g 0.050 | | | | |
| | 17.889 | 17.889 | 14.206 | 14.207 | 16.113 | 16.112 | 12.776 | 12.776 | 2.278 | 2.278 | 6.935 | 6.934 | 5.353 | 5.353 |
| | | S. | 9.8 ° | Brsch. A.Ph.72. | 9.9-10 ° | Val. Jo. Pt. | 18.9 bis 22.8 ° | Ht. | 11.5 ° | h L. | 11.2 ° | Hg. S. | 13.5 ° | Val. L. h |

| Ort | | Liebwerda, Böhmen. | | Lienzmühl, Kärnthen, Lavantthal. | | Lierganes, Spanien, Santander. | | Lille, Frankreich, Nord. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Wilhelms-brunnen. | | Sauerwasser. | | | | | |
| Analytiker | | Reuss. | | Spitzer. | | Toca und Gomez 1848. | | Pallas. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.016 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.036 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.057 | — | 5.982 | — | 8.616 | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.488 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.055 | — | 4.214 | — | 8.174 | — | 0.103 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.961 | — | — | — | 0.307 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.654 | — | — | — | 0.180 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.401 | — | — | — | 1.219 | 11.511 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 1.351 | 1.105 | — | — | 4.353 | 4.353 | 0.262 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.184 | — | — | — | 10.622 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.947 | — | — | — | — | — | 0.332 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.450 | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.495 | 31.960 | 37.001 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 0.261 | 6.549 | 6.549 | — | — | 1.333 | 2.266 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.746 | — | 34.331 | — | 2.056 | — | 1.620 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.997 | — | 1.868 | — | — | — | 0.862 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 1.081 | — | 0.047 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 2.169 | — | 0.094 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.117 | — | 11.222 | — | 1.046 | — | 0.578 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.756 | — | 19.050 | — | 1.256 | — | 0.822 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.158 | 0.158 | — | — | — | — | — | — |
| | | 5.894 | 5.894 | 81.771 | a 81.820 | 26.929 | 26.929 | 4.565 | b 4.588 |
| | | 11.2 ° | Hg. S. | | Hg. S. HP. | | Rb. 153 | | Hg. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.050.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.024.
c Ab Wasserstoff 0.023.

| | Limmer, Hannover. | | | | Limpbach, Schweiz, Bern. | | Lindenholz-hausen, Preuss., Nassau. | | Lintzi, Griechenland, Pelopones. | | Lipetzk, Russland, Saratow. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Bassin.** | | **Kanalq.** | | | | | | | | **Q. No. I.** | | **Q. No. II.** | |
| | Kraut 1860. | | Kraut 1860. | | Studer 1823. | | Wolf. | | Landerer. | | Schwenson. | | Schwenson. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.118 | — | 0.161 | — | — | — | — | — | 1.749 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.270 | — | 0.370 | — | — | — | — | — | 4.012 | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.576 | — | 1.333 | — | 0.208 | — | 2.422 | — | 15.046 | 9.033 | 1.360 | — | 0.170 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.780 | — | — | 0.035 | — | — | 2.469 | 2.365 | 0.018 | — | 0.100 | — |
| | — | 1.495 | — | 2.177 | — | 0.155 | — | 2.088 | — | 2.038 | — | — | — | 0.280 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.169 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.490 | — | 0.861 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.692 | — | 0.602 |
| | 0.092 | 0.092 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.418 | 1.217 | — | — | — | — | 5.859 | 4.982 | — | — | — | — | — | — |
| | 2.476 | 2.476 | 0.892 | 1.250 | 0.184 | 0.184 | — | — | 2.640 | 2.769 | 0.484 | — | 0.088 | — |
| 20 | 0.771 | — | 0.405 | — | — | — | — | — | 0.146 | — | 0.465 | — | 0.946 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.005 | — | — | — | — | — | 0.939 | — | — | — | 1.132 | — | 1.168 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.440 | — | 0.681 | — | 0.267 | 5.711 | 9.489 | — | — | — | 1.745 | — | 0.218 |
| | — | — | — | 0.667 | 0.048 | — | — | — | — | — | — | 0.542 | — | 0.228 |
| | 3.964 | — | 3.384 | — | 1.869 | — | 7.462 | — | 2.491 | — | 4.275 | — | 3.875 | — |
| | 0.005 | — | — | — | — | — | 0.988 | — | — | — | ? 3.168 | — | ? 2.950 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.091 | — | 0.130 | — | — | — | 0.104 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.183 | — | 0.261 | — | — | — | 0.209 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.105 | — | 0.384 | — | 0.648 | — | 1.848 | — | — | — | 1.855 | — | 1.754 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.065 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.166 | — | 1.211 | — | 1.020 | — | 2.888 | — | 1.522 | — | 2.958 | — | 3.706 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.008 | — | 0.172 |
| | — | 0.062 | — | 0.085 | — | — | — | — | — | 0.312 | — | — | — | — |
| | 0.422 | 0.422 | — | — | 0.154 | 0.154 | — | — | — | — | 0.172 | 0.172 | 0.052 | 0.052 |
| | 9.933 | 9.933 | 7.085 | 7.086 | 2.463 | 2.463 | 22.611 | 22.612 | 24.541 | 24.541 | 9.942 | c 9.965 | 8.181 | 8.180 |
| | 12 ° | Hg. | 12 ° | | 12.5 ° | MA. S. HP. | | Hg. HP. S. | 32.5 ° | Hg.HP. | 6.2 ° | HP. | 6.2 ° | HP. |

| Ort | | Lipetzk, Russland, Saratow. | | Lipócz (Szinye-Lipócz), Ungarn, Eperies. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Q. Peters des Grossen. | | Salvatorq. I = Marienq. | | Salvatorq. II = Josephsq. | | Spiegelq. | |
| Analytiker | | Trapp. | | Molnár. | | Molnár. | | Molnár. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | 0.125 | 0.125 | 0.096 | 0.096 | 0.123 | 0.123 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.639 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.826 | — | — | — | 0.290 | — | 0.148 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 1.368 | 1.368 | 1.010 | 1.010 | 1.093 | 1.093 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.021 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.794 | — | — | — | 0.275 | — | 0.141 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.019 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.306 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.207 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.271 | — | 0.924 | 0.924 | 0.530 | 0.530 | 0.701 | 0.701 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 1.330 | — | 1.806 | — | 1.433 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.187 | — | 1.124 | — | 1.526 | — | 1.211 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.723 | 4.245 | 4.774 | 4.279 | 5.631 | 3.408 | 4.190 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.591 | 0.418 | 7.797 | 6.597 | 7.159 | 5.531 | 7.895 | 6.603 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 7.677 | — | 14.832 | — | 11.618 | — | 15.172 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.592 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | 3.284 | 3.284 | 2.809 | 2.809 | 3.150 | 3.150 |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.024 | 0.024 | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.138 | — | 0.361 | — | 0.382 | — | 0.378 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.277 | — | 0.724 | — | 0.766 | — | 0.758 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.584 | — | 5.768 | — | 4.379 | — | 5.828 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.0075 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 4.199 | — | 9.578 | — | 7.426 | — | 9.702 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | — | a 1.064 | c 0.086 | c 0.086 | | | | |
| | | 10.7865 | 10.802b | 34.352 | 34.352 | 29.979 | 29.979 | 33.501 | 33.500 |
| | | 10 ° | Brsch. 1874. | 16.2 ° | Brsch. Hg. | 12.5° | Brsch. Hg. | 14.8 ° | Hg. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.016.
c. Schwefelsaures Lithion.
d. Nach „Kern, Jodbad Lippik", Wien, Braumüller 1873. Es scheint, dass nur diese Quelle zur Zeit Anwendung findet.
e. Ab Kohlensäure 0.030.

## Lippik, Slavonien.

| | Allgemeines Bad. | | Bischofsbad. | | Bohrq. | | Czardakenbad. | | Extrabad. | | Jodq. | | Kleinbadq. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Kauer 1862. | | Kauer 1862. | | Heller 1870. | | Kauer 1862. | | Kauer 1862. | | Wagner. | | Wagner. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.041 | 0.041 | 0.039 | 0.039 | 0.210 | 0.210 | 0.040 | 0.040 | 0.038 | 0.038 | 0.783 | 0.783 | 0.273 | 0.273 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.013 | 0.013 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.676 | — | 1.681 | — | 1.677 | — | 1.652 | — | 1.608 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 6.596 | 3.755 | 6.522 | 3.741 | 6.166 | 3.739 | 6.566 | 3.721 | 6.552 | 3.594 | 2.087 | 0.893 | 7.303 | 4.042 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.297 | — | — | — |
| | — | 1.447 | — | 1.386 | — | 1.054 | — | 1.469 | — | 1.608 | — | 1.424 | — | 3.056 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.044 | — | 0.031 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.958 | — | 1.964 | — | 1.960 | — | 1.930 | — | 1.879 | — | — | — | — | — |
| | 1.889 | 2.534 | 2.130 | 2.763 | 2.018 | 0.747 | 2.134 | 2.720 | 2.165 | 2.812 | 2.480 | 2.031 | 6.869 | 5.331 |
| | — | 0.745 | — | 0.745 | — | 2.185 | — | 0.786 | — | 0.703 | — | 0.381 | — | 1.300 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.076 | — | 0.095 | — | 0.304 | — | 0.063 | — | 0.057 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 17.795 | 19.529 | 17.423 | 19.161 | 21.900 | 25.247 | 17.038 | 18.851 | 17.516 | 19.604 | — | 1.983 | 14.207 | 17.388 |
| | 0.795 | — | 0.795 | — | 2.331 | — | 0.838 | — | 0.750 | — | 0.006 | — | 1.387 | — |
| | 1.879 | — | 1.800 | — | 1.368 | — | 1.907 | — | 2.088 | — | 1.849 | — | 3.967 | — |
| | 0.080 | — | 0.100 | — | 0.320 | — | 0.066 | — | 0.060 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.054 | 0.054 | 0.040 | 0.040 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.505 | — | 0.475 | — | 0.456 | — | 0.500 | — | 0.420 | — | 0.010 | — | 1.080 | — |
| | — | 1.013 | — | 0.953 | — | 0.915 | — | 1.003 | — | 0.843 | — | 0.020 | — | 2.167 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.017 | — | 0.012 | — |
| 40 | — | 0.722 | — | 0.685 | — | 0.652 | — | 0.714 | — | 0.600 | — | — | — | 1.510 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 31.538 | 31.538 | 31.248 | 31.249 | 36.729 | 36.730 | 31.019 | 31.019 | 31.468 | 31.467 | 7.596 | e 7.626 | 35.138 | 35.138 |
| | 45 ° | Hg. | 47.5 ° | Hg. | 64 ° | d HP. | 42.5 ° | Hg. | 31 ° | Hg. | 40.4 ° | Val. | 43.7 ° | Val. |

| Ort | | Lippik, Slavonien. | | Lippspringe, Westphalen. | | Liverpool, Nordamerika. | | Livorno, Toscana. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Q. IV. | | Arminiusq. | | Soole. | | Acq. Puzzolente. | |
| Analytiker | | Wagner. | | Stöckhard 1868. | | Beck. | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.474 | 0.474 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | a 0.139 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.319 |
| Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2.462 | — | 3.181 | — | 1428.5 | 1403.4 | 2.974 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.079 | — | — | — | 7.7 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.200 | — | 3.018 | 17.2 | 50.1 | — | 2.821 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.185 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.173 | 1.761 | 5.008 | 8.736 | — | 30.6 | 2.238 | 5.269 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.100 | 3.412 | 3.412 | — | 9.7 | 7.425 | 7.425 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.677 | — | 7.670 | — | 40.4 | — | 14.997 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.190 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 2.312 | — | — | — | 7.114 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 2.527 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.408 | — | 6.578 | — | — | — | 4.188 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.200 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.228 | 0.228 | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.003 | — | 0.058 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.006 | — | 0.116 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.271 | — | 4.193 | — | — | — | 6.380 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.071 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.824 | — | 4.130 | — | — | — | 2.560 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.073 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 10.575 | 10.576 | 26.107 | 26.107 | 1493.8 | 1493.8 | 31.961 | 31.961 |
| | | 42.5 ° | Val. | 21.2 ° | Brsch. HP.Hg. | | L. Hydr. | 11-19 ° | HP. I. 30. |

a. Die für Schwefelwasserstoff und Kohlensäure angegebenen Zahlen sind als verwechselt angenommen.
b. Ab Wassertoff und Wasser 0.144.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Manganchlorür.
f. Nach Aschenbach, Bad Lobenstein. 1881.
g. Phosphorsaurer Kalk.
h. Phosphorsäure.
i. Im A. Ph. und bei Pf. irrthümlich als Neue Stahlquelle angegeben.

| | Llandrindod-Wells, England, Süd-Wales. | | | | | | | | Lobenstein, Thüringen, Reuss. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Eye-Water.** | | **Rock-Water.** | | **Saline Pump-Water.** | | **Sulphureous-Water.** | | **Agnesq.** | | **Neue Stahlq.** | | **Wiesenq. i** | |
| | Williams. | | Williams. | | Williams. | | Williams. | | Reichardt 1872. | | Reichardt 1876. | | Reichardt 1872. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0242 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 25.429 | 25.180 | 34.143 | 32.471 | 34.886 | 33.694 | 30.900 | 30.900 | 0.031 | — | 0.1708 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 7.543 | 7.543 | 6.964 | 6.964 | 4.539 | 4.539 | 4.486 | 4.486 | — | — | — | — | 0.154 | — |
| | 3.000 | 3.237 | 8.143 | 8.682 | 8.440 | 9.571 | 7.714 | 7.714 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.024 | — | 0.1034 | — | 0.104 |
| 15 | — | — | — | 0.688 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.092 | — | — | — | — | — | 0.118 | — | 0.2546 | — | 0.157 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.052 | — | 0.2034 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.062 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.037 | — | — | — | 0.070 | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.081 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.073 | — | 0.1165 | — | 0.115 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.074 | — | 0.0608 | — | 0.063 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.320 | — | — | — | 1.530 | — | — | — | 0.092 | 0.2671 | 0.1793 | — | 0.049 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.092 | 0.131 | 0.2807 | 0.2807 | — | 0.281 |
| | 0.308 | — | 0.700 | — | 1.469 | — | — | — | 0.168 | — | 0.8102 | — | 0.684 | — |
| | — | — | 0.262 | — | — | — | — | — | 0.415 | — | 0.8500 | — | 0.570 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.078 | — | 0.1377 | — | 0.138 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.259 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.054 | 0.054 |
| 35 | — | — | 0.881 | — | — | — | — | — | 0.006 | — | 0.1259 | — | 0.126 | — |
| | — | — | — | 1.768 | — | — | — | — | — | 0.012 | — | 0.2526 | — | 0.253 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.064 | — | 0.3150 | — | 0.315 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.012 | — | 0.0397 | — | 0.040 | — |
| 40 | — | — | — | 0.572 | — | — | — | — | — | 0.267 | — | 0.9733 | — | 0.587 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.034 | — | 0.0727 | — | 0.045 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.500 | 0.500 | — | — | 0.743 | 0.743 | 0.857 | 0.857 | — | — | 0.0331 | 0.0331 | 1.580 | 1.580 |
| | | | | | | | | | — | c 0.009 | — | e 0.0583 | g 0.028 | e 0.057 |
| | | | | | | | | | — | d 0.055 | — | d 0.2424 | — | h 0.125 |
| | 36.780 | 36.780 | 51.093 | b 51.237 | 50.077 | 50.077 | 43.957 | 43.957 | 0.953 | 0.953 | 2.9428 | 2.9427 | 3.784 | 3.785 |
| | | HP. | | Hg. | | HP. | | HP. | 11.25 ° | A. Ph. Pf. Hf. | 11.9 ° | f | 11.9 ° | A. Ph. Pf. Hf. |

| Ort | | Lochbachbad, Schweiz, Bern. | | Löbau, Königreich Sachsen. | | | | Loka, Schweden. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | König-Albert-Bad. | | | | | |
| | | | | Eisenq. | | Salzq. | | | |
| Analytiker | | Morell. | | Fleck 1878. | | Fleck 1878. | | Almén (1877 ?). | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | 0.177 | — | 0.0061 | 0.0270 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | 0.008 | 0.008 | 0.0033 | 0.0033 | 0.0110 | 0.0110 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 7.240 | 5.238 | 1.141 | — | 1.319 | 0.466 | 0.0475 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.512 | — | 0.390 | — | 0.652 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 2.551 | 5.052 | — | 1.537 | — | 1.702 | — | 0.0120 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0055 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0439 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 1.220 | — | 2.643 | 0.179 | 0.0243 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.010 | — | 0.550 | — | 0.772 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.647 | 0.207 | 0.700 | — | 1.024 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 1.094 | — | 0.476 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.391 | — | 0.385 | — | 0.027 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0211 |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 2.562 | — | 0.512 | — | — | 0.0122 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.213 | — | 0.0869 | 0.0869 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.091 | — | 2.563 | — | 2.210 | — | 0.2189 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.412 | — | 0.405 | — | 0.029 | — | 0.1255 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.0373 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | 0.010 | 0.010 | 0.600 | 0.600 | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.0067 | 0.0067 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.153 | — | 0.115 | — | 0.0840 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.307 | — | 0.231 | — | 0.0602 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.1031 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.417 | — | — | — | 0.0301 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0021 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.872 | — | 0.164 | — | 0.2306 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0125 |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.051 | 0.051 | 0.046 | 0.046 | 0.0310 | 0.0310 |
| | | | | — | a 1.276 | — | a 2.792 | — | b 0.0119 |
| | | 13.900 | 13.900 | 6.624 | 6.625 | 8.0073 | 8.0063 | 0.6935 | 0.6935 |
| | | 11.2 ° | HP. | | Brsch. | | Brsch. | | Ksch. 1878. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Manganchlorür.
c. Unterschwefligsaures Natron.
d. Schwefligsaures Natron.

| | Lövete, Siebenbürgen. | | Lostorf, Schweiz, Solothurn. | | | | Loujo, Spanien, Pontevedra. | | Lovisa, Finnland. | | Lu, Piemont. | | Lubien, Galizien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Schwefelq. A. | | Obere Gypsq. | | | | | | | | | |
| | Pataki. | | Bolley 1865. | | Bolley 1869. | | Casares 1846. | | | | Brezé. | | Czyrnianski 1859. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | H.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.911 | — | — | — | — | — | — | — | 1.168 | — | 0.827 | — |
| | — | — | 2.328 | 4.418 | — | — | — | — | — | — | — | 2.679 | — | 0.441 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.343 |
| | — | — | 5.021 | 10.767 | — | — | 3.90 | 3.90 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.025 | 0.025 |
| | 3.646 | — | 26.259 | 17.297 | 0.235 | — | 191.50 | 186.77 | 0.039 | — | 13.247 | 4.558 | 0.714 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.013 | 0.013 |
| 10 | — | — | — | — | — | — | 6.38 | 2.27 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.458 | — | 3.799 | — | 0.125 | 12.25 | 21.53 | 0.013 | 0.050 | 3.345 | 11.588 | — | 0.134 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.025 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.339 | — | 0.078 | — | — | — | — | — | — | — | 0.422 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.126 | — | — | — | — |
| | — | — | 6.714 | — | 0.434 | 0.434 | — | — | — | — | — | — | 0.123 | 0.123 |
| | 2.344 | — | — | 1.910 | 0.682 | 0.923 | — | — | — | 0.017 | — | 5.299 | 0.904 | — |
| | — | 1.120 | — | 2.926 | 3.101 | 3.101 | — | 5.18 | — | — | — | — | 0.714 | 0.714 |
| 20 | — | — | — | — | 6.554 | — | 6.80 | — | 0.016 | — | 5.075 | — | 18.091 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.029 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.091 | — | 0.114 | — | 0.020 | — | 1.05 | — | — | — | — | — | 0.112 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.096 |
| 25 | — | — | — | — | — | 3.709 | — | — | — | — | — | — | — | 11.054 |
| | 7.370 | 12.417 | — | 4.910 | — | — | — | 4.61 | — | 0.032 | — | 0.196 | — | — |
| | 3.174 | 1.979 | 3.121 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.250 | — | 4.932 | — | 4.648 | — | 4.85 | — | 0.094 | — | 5.328 | — | 3.864 | — |
| | 1.149 | — | 0.120 | — | 0.021 | — | 1.10 | — | 0.359 | — | — | — | 0.118 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.101 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.098 | 0.098 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.865 | — | 0.226 | — | 0.020 | — | 0.60 | — | — | — | 0.083 | — | 0.421 | — |
| | — | 1.736 | — | 0.453 | — | 0.040 | — | 1.20 | — | — | — | 0.166 | — | 0.845 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.295 | — | — | — | 4.442 | — | — | — | 0.024 | — | — | — | 7.841 |
| | — | — | 0.130 | — | 0.030 | — | — | — | — | — | — | — | 0.162 | — |
| 40 | — | 1.702 | — | 2.346 | — | 2.852 | — | 0.86 | — | 0.236 | — | 3.141 | — | 2.481 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.036 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.483 | — | — | — | — | — | — | — | 0.619 | — | 0.438 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | — | — | 0.839 | 0.839 |
| | | | c 0.610 | c 0.610 | | | | | | | | | d 0.142 | d 0.142 |
| | 23.798 | 23.798 | 50.372 | 50.372 | 15.725 | 15.724 | 227.38 | 227.37 | 0.529 | 0.529 | 28.246 | 28.246 | 27.185 | 27.186 |
| | | S. | 14.4 ° | Brsch. HP. | 15.8 ° | Brsch. HP. | | Rb. 296 | | S. | 12.5 ° | HP. | 10.2 ° | Ksch. 1870. |

| Ort | | Luca, Griechenland. | | Lucaina de las Torres, Span., Almeria. | | Bagni di Lucca, Italien, Lucca. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | Bagno alla Villa. Gran sorgente. | | Piccola sorg. | |
| Analytiker | | Landerer. | | Montells y Nadal. | | Bechi. | | Bechi. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.284 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.651 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 4.499 | 4.423 | 2.000 | — | 3.539 | — | 2.954 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.292 | 0.292 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.072 | — | 1.897 | — | 3.357 | — | 2.802 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.110 | 0.110 | 0.110 | 0.110 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 1.244 | 8.677 | 12.974 | 6.614 | 10.201 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 2.838 | 2.838 | — | — | 1.744 | 1.744 | 2.642 | 2.642 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 3.000 | — | 11.020 | — | 10.460 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 1.064 | — | 4.062 | — | 4.132 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.098 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.094 | — | 27.360 | — | 0.144 | — | 0.360 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 10.917 | — | 2.899 | — | 3.034 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 16.720 | — | 0.088 | — | 0.220 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.151 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 7.723 | 7723 | 32.644 | 32.644 | 25.234 | 25.234 | 23.140 | 23.141 |
| | | | HP. | 10 ° | Rb. 380 | 41.2 ° | Schv. | 41.2 ° | Schv. |

## Bagni di Lucca, Italien, Lucca.

| | Bagno caldo (Doccione). | | Bagno Cardinali. | | Bernabò. | | Doccie basse. Coronale. | | Disperata. | | Maritata. | | Rossa. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Bechi. | | Bechi. | | Bechi. | | Bechi. | | Bechi. | | Bechi. | | Bechi. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.190 | — | 3.348 | — | 3.296 | — | 3.991 | — | 4.156 | — | 4.313 | — | 4.365 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.975 | — | 3.176 | — | 3.127 | — | 3.786 | — | 3.943 | — | 4.092 | — | 4.141 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.240 | 0.240 | 0.070 | 0.070 | 0.090 | 0.090 | 0.240 | 0.240 | 0.110 | 0.110 | 0.150 | 0.150 | 0.150 | 0.150 |
| | 5.251 | 10.338 | 4.803 | 8.869 | 7.778 | 11.780 | 8.354 | 13.200 | 10.653 | 15.700 | 9.536 | 14.774 | 9.903 | 15.203 |
| | 3.439 | 3.439 | 2.389 | 2.389 | 2.756 | 2.756 | 2.895 | 2.895 | 2.541 | 2.541 | 2.301 | 2.301 | 2.592 | 2.592 |
| 20 | 17.600 | — | 14.200 | — | 12.380 | — | 14.950 | — | 13.090 | — | 14.370 | — | 14.270 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 7.487 | — | 6.062 | — | 5.028 | — | 6.064 | — | 4.857 | — | 5.502 | — | 5.408 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.216 | — | 0.288 | — | 0.072 | — | 0.216 | — | 0.144 | — | 0.144 | — | 0.504 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 5.326 | — | 4.357 | — | 3.546 | — | 4.329 | — | 3.455 | — | 3.906 | — | 3.982 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.132 | — | 0.176 | — | 0.044 | — | 0.132 | — | 0.088 | — | 0.088 | — | 0.308 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 30.936 | 30.937 | 25.098 | 25.099 | 26.372 | 26.371 | 30.646 | 30.646 | 30.694 | 30.694 | 30.814 | 30.813 | 31.784 | 31.784 |
| | 53.7 ° | Schv. | | Schv. | 43.7 ° | Schv. | 43.7 ° | Schv. | 45 ° | Schv. | 43.7 ° | Schv. | 47.5 ° | Schv. |

| Ort | | Bagni di Lucca, Italien, Lucca. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Doccie basse. Trastullina. | | Fontino Sta Lucia. | | S. Giovanni. | | Ospedale Demidoff. | |
| Analytiker | | Bechi. | | Moscheni 1792. | | Bechi. | | Bechi. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 4.064 | — | 2.100 | — | 1.462 | — | 4.842 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.600 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 3.855 | — | 1.528 | — | 1.387 | — | 4.593 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.936 | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.150 | 0.150 | 0.103 | 0.103 | — | — | 0.230 | 0.230 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 8.596 | 13.533 | — | 1.627 | 2.379 | 4.155 | 8.244 | 14.126 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.350 | 3.350 | 3.728 | 4.486 | 1.049 | 1.049 | 2.794 | 2.794 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 12.970 | — | 11.351 | — | 5.430 | — | 14.230 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 1.179 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 4.847 | — | 4.634 | — | 2.193 | — | 5.057 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.432 | — | 0.840 | — | 0.648 | — | 0.360 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 1.241 | — | — | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.400 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_3$ | — | — | — | 0.802 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 3.563 | — | 4.229 | — | 1.788 | — | 3.681 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.359 | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.264 | — | 1.197 | — | 0.396 | — | 0.220 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 29.562 | 29.562 | 20.722 | 20.721 | 10.968 | 10.968 | 30.700 | 30.701 |
| | | 40 ° | Schv. | 46.9 ° | Hg.HP. | 38.1 ° | Schv. | | Schv. |

a. Ab Wasserstoff 0.002.
b. Fluornatrium
c. Doppeltkohlensaurer Strontian.
d. Doppeltkohlensaurer Baryt.
e. Manganchlorür.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.
g. Gemisch von Sprudel und Pumpbrunnen.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.013.
i. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.
k. Ab Wasserstoff und Wasser 0.022.

| | Lucsky, Ungarn. | | Lugano, Schweiz, Tessin. | | Luhatschowitz, Mähren. | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | **Amandiq.** | | **Badewasser. g** | | **Johannesq.** | | **Luisenq.** | | **Vincentiq.** | |
| | K. K. geol. Anstalt. | | Ferrario 1844. | | Ferstl 1853. | | Ferstl 1853. | | Ferstl 1853. | | Ferstl 1853. | | Ferstl 1853. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | 0.168 | 0.168 | 0.461 | 0.461 | 0.222 | 0.222 | 0.237 | 0.237 | 0.173 | 0.173 |
| | — | — | — | — | 0.132 | 0.132 | 0.148 | 0.148 | 0.097 | 0.097 | 0.116 | 0.116 | 0.333 | 0.333 |
| | — | — | 0.070 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.161 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 2.077 | 2.077 | 2.417 | 2.417 | 2.790 | 2.790 | 2.108 | 2.108 | 2.338 | 2.338 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.749 | — | 33.503 | 24.615 | 27.184 | 19.919 | 36.283 | 27.464 | 43.567 | 35.233 | 30.602 | 22.235 |
| | — | — | — | — | 0.022 | 0.022 | — | — | 0.023 | 0.023 | 0.019 | 0.019 | 0.024 | 0.024 |
| 10 | — | — | 0.190 | — | — | 0.836 | — | 0.632 | — | 0.811 | — | 0.752 | — | 0.621 |
| | — | — | — | 1.589 | — | 6.961 | — | 5.813 | — | 7.040 | — | 6.366 | — | 6.766 |
| | — | — | — | — | — | 0.161 | — | — | — | 0.109 | — | 0.168 | — | 0.131 |
| | — | — | — | — | — | 0.088 | — | — | — | 0.068 | — | 0.093 | — | 0.097 |
| | — | — | — | — | — | 0.052 | — | — | — | 0.044 | — | 0.094 | — | 0.052 |
| 15 | — | — | — | 0.193 | — | 0.147 | — | 0.164 | — | 0.113 | — | 0.225 | — | 0.128 |
| | — | — | — | 0.120 | — | 0.085 | — | 0.098 | — | 0.059 | — | 0.117 | — | 0.070 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 13.470 | 13.470 | 0.892 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | 1.790 | — | 1.569 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.471 | — | 2.885 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.805 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 65.617 | 76.684 | 44.438 | 53.240 | 83.666 | 93.670 | 79.498 | 88.678 | 42.821 | 52.302 |
| | — | — | — | 1.209 | 1.128 | — | 0.852 | — | 1.094 | — | 1.016 | — | 0.838 | — |
| | 18.994 | — | 1.260 | — | 9.037 | — | 7.547 | — | 9.140 | — | 8.264 | — | 8.784 | — |
| | 0.496 | — | 3.379 | — | 0.244 | — | 0.281 | — | 0.170 | — | 0.334 | — | 0.200 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.066 | — | 0.133 | — | 0.057 | — | 0.046 | — | 0.065 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.064 | 0.064 | — | — | 0.055 | 0.055 | 0.115 | 0.115 | 0.063 | 0.063 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.230 | — | 1.000 | — | 0.140 | — | 0.214 | — | 0.540 | — | 0.620 | — | 0.515 | — |
| | — | — | — | 1.593 | — | 0.281 | — | 0.429 | — | 1.083 | — | 1.244 | — | 1.033 |
| | — | 0.439 | — | 0.393 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 7.916 | — | 0.146 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.020 | — | — | — | 0.017 | — | 0.036 | — | 0.020 | — |
| 40 | — | 11.880 | — | 1.796 | — | 0.104 | — | 0.262 | — | 0.684 | — | 0.706 | — | 0.640 |
| | — | — | — | 0.025 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.550 | 0.550 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | b 0.018 | b 0.018 | — | e 0.105 | b 0.010 | b 0.010 | b 0.012 | b 0.012 | b 0.018 | b 0.018 |
| | | | | | c 0.195 | e 0.052 | | | c 0.132 | e 0.045 | c 0.204 | e 0.037 | c 0.158 | e 0.052 |
| | | | | | d 0.103 | — | | | d 0.080 | — | d 0.107 | — | d 0.112 | — |
| | 34.980 | 34.981 | 10.659 | a 10.660 | 112.534 | 112.547 | 83.675 | h 83.688 | 134.376 | 134.387 | 136.299 | 136.320 | 87.064 | 87.076 |
| | 31.2 ° | HP. | 16.25 ° | MA. | 7.5 ° | f L. Val. | | L. | 7.5 ° | L. Val. i | 7.5 ° | L. Val. k | 7.5 ° | L. Val. f |

| Ort | | Lüneburg, Hannover. | | Lund, Schweden. | | Luxburg, Schweiz, Thurgau. | | Luxeuil, Frankreich, Haute-Saône. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Soolbad.** | | | | | | **Bain gradué hypertherm.** | |
| Analytiker | | Keferstein. | | Lychnell. | | Itner. | | Braconnot 1847. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.198 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.453 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 30.08 | — | — | — | — | — | 0.239 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2516.92 | 2479.00 | — | — | 1.862 | — | 7.241 | 6.375 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 0.025 | 0.025 | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 13.58 | — | — | — | 0.580 | — | 0.643 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.780 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.119 | — | 0.543 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 35.15 | — | 0.063 | — | — | — | 0.279 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 43.29 | — | — | 1.172 | — | 1.214 | 0.994 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 46.87 | 46.87 | — | 0.039 | — | — | — | 0.342 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 14.00 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 1.254 | — | 0.038 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.006 | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.004 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 2.93 | 0.487 | 0.111 | 17.043 | 19.007 | 0.617 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.182 | 0.140 | 1.032 | 1.032 | 0.365 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.81 | — | 0.543 | — | 5.138 | — | 0.835 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.339 | — | 2.873 | — | 0.040 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.006 | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | — | — | 0.155 | — | 0.325 | — | 0.805 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.311 | — | 0.652 | — | 1.615 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_4$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.211 | — | 1.705 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.738 | — | 3.568 | — | 1.145 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.034 | — | 0.077 | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 1.63 | 1.63 | — | — | 0.325 | 0.325 | 0.030 | 0.030 |
| | | | | a 0.049 | a 0.049 | | | | |
| | | | | b 0.030 | b 0.096 | | | | |
| | | 2617.38 | 2617.38 | 1.879 | 1.879 | 29.968 | c 29.976 | 11.426 | 11.425 |
| | | | HP. S. | | HP. | 12.5 ° | MA. HP. | 43 ° | L. Hg. Hy. |

a. Schwefelsaures Lithion.
b. Doppeltkohlensaurer Kalk.
c. Ab Wasserstoff 0.003.

## Luxeuil, Frankreich, Haute-Saône.

| | Bain gradué mésotherm. | | Bénédictins. S. du Nord. (?) | | S. du Sud. | | Capucins. S. du Nord. (?) | | S. du Sud. | | S. alcal. ferrug. | | S. du Grand Bain. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Braconnot 1847. | | Braconnot 1847. | | Leconte 1862. | | Braconnot 1847. | | Leconte 1862. | | Braconnot 1838. | | Braconnot 1847. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M. W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.211 | — | 0.200 | — | 0.471 | — | 0.012 | — | 0.164 | — | — | — | 0.239 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 6.541 | 5.709 | 7.722 | 6.647 | 7.442 | 6.556 | 3.764 | 3.226 | 3.075 | 2.697 | 0.572 | — | 7.658 | 6.477 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.633 | — | 0.870 | — | 0.490 | — | 0.500 | — | 0.236 | — | 0.543 | — | 0.943 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.246 | — | 0.234 | — | 0.551 | — | 0.014 | — | 0.192 | — | 0.086 | 0.086 | 0.279 | — |
| | 1.024 | 0.778 | 1.307 | 1.386 | 1.472 | 0.827 | 0.783 | 0.611 | 0.864 | 0.268 | 0.268 | 0.078 | 1.241 | 1.359 |
| | — | 0.041 | — | 0.044 | — | 0.031 | — | 0.024 | — | 0.033 | — | 0.107 | — | 0.043 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.036 | — | 0.065 | — | 0.217 | — | 0.034 | — | 0.211 | — | 0.067 | — | 0.063 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.205 | — | — | — | 0.482 | — | 0.070 | — | 0.292 | — | — | — | — |
| | 0.553 | — | 0.647 | 0.115 | 0.287 | — | 0.226 | — | 0.199 | — | — | 0.228 | 0.502 | 0.287 |
| | 0.044 | — | 0.047 | — | 0.033 | — | 0.026 | — | 0.035 | — | 0.114 | — | 0.046 | — |
| | 0.822 | — | 1.130 | — | 0.636 | — | 0.649 | — | 0.307 | — | 1.521 | — | 1.224 | — |
| | 0.038 | — | 0.068 | — | 0.228 | — | 0.036 | — | 0.222 | — | 0.071 | — | 0.066 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.771 | — | 0.751 | — | 0.865 | — | 0.451 | — | 0.540 | — | 0.294 | — | 0.659 | — |
| | — | 1.547 | — | 1.507 | — | 1.735 | — | 0.905 | — | 1.083 | — | 0.590 | — | 1.322 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.316 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.878 | — | 1.072 | — | 0.704 | — | 0.566 | — | 0.450 | — | 0.912 | — | 0.942 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.024 | 0.024 | 0.028 | 0.028 | 0.302 | 0.302 | 0.024 | 0.024 | 0.214 | 0.214 | 0.070 | 0.070 | 0.025 | 0.025 |
| | 10.063 | 10.062 | 11.934 | 11.934 | 11.816 | 11.815 | 5.973 | 5.972 | 5.648 | 5.648 | 2.996 | 2.997 | 11.700 | 11.700 |
| | 40.3 ° | Hg. Hy. L. | 42.5 ° | L. Hg. | 37.2 ° | Jo. | 41.2 ° | L. Hg. Hy. | 34.6 ° | Jo. | | Hy. | 51.5 ° | L. Hg. Hy. |

| Ort | | Luxeuil, Frankreich, Haute-Saône. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | S. des Cuvettes. | | S. des Dames. | | S. ferrugineuse. | | S. d. Fleurs gélatin. | |
| Analytiker | | Braconnot 1847. | | Leconte 1862. | | Braconnot 1847. | | Leconte 1862. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.152 | — | 0.664 | — | 0.021 | — | 0.761 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 5.916 | 5.025 | 7.435 | 6.462 | 2.596 | 2.028 | 7.710 | 6.726 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | 0.079 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.732 | — | 0.428 | — | 0.430 | — | 0.364 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.178 | — | 0.776 | — | 0.024 | — | 0.889 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.000 | 1.056 | 0.740 | 0.049 | 0.507 | 0.044 | 0.718 | 0.309 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.028 | — | 0.031 | 0.100 | — | — | 0.060 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.102 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.057 | — | 0.263 | — | 0.335 | — | 0.282 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.420 | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 0.587 | — | — | — | 0.451 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.399 | 0.254 | 0.408 | — | — | 1.024 | 0.245 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.030 | — | 0.033 | — | — | — | 0.064 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.950 | — | 0.556 | — | 0.451 | — | 0.472 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.060 | — | 0.277 | — | 0.353 | — | 0.297 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.442 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.073 | 0.073 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | 0.075 | 0.075 | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.504 | — | 0.981 | — | 0.080 | — | 0.798 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.011 | — | 1.968 | — | 0.160 | — | 1.601 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.721 | — | 0.754 | — | 0.115 | — | 0.640 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.022 | 0.022 | 0.259 | 0.259 | 0.100 | 0.100 | 0.167 | 0.167 |
| | | 9.059 | 9.058 | 11.465 | 11.465 | 4.903 | 4.904 | 11.360 | 11.361 |
| | | 42.5° | L. Hg. Hy. | 42.4° | Jo | 25° | L. Hg. | 33° | Jo |

a. Fluornatrium.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.001.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.032.

| | Luxeuil, Frankreich, Haute-Saône. | | | | Luzern, Schweiz-Luzern | | Macerato, Toscana, Val di Merse. | | St. Madelaine de Flourens, Frank., Garonne. | | Madeleine, Frank., Hérault. | | Madonna a Papiano, Toscana. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **S. savonneuse.** | | **S. du Temple.** | | **Lindenhof.** | | | | | | | | | |
| | Braconnot 1847. | | Leconte 1862. | | Ineichen 1839. | | Giulj. | | Duffoure. | | St. Pierre. | | Giulj. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.457 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.048 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.030 | — | 0.145 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.121 | 0.701 | 1.645 | — | 0.045 | — | 10.040 | — | 2.191 | — | 3.810 | — | 1.388 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | 0.214 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.377 | — | 1.049 | — | 0.043 | — | 9.525 | — | 2.066 | — | 3.614 | — | 0.543 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.125 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.008 | — | — | — | 0.509 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.003 | — | — | — | 0.335 |
| | 0.035 | — | 0.169 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.951 | 0.951 | 0.371 | — | — | — | 3.482 | 3.186 | 0.460 | — | 1.236 | 1.236 | — | — |
| | — | — | 0.485 | 0.355 | 0.048 | 0.036 | 3.737 | 3.737 | 0.443 | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 0.530 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.008 | — | 0.475 | — | 0.015 | — | 0.909 | — | 1.055 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.233 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.012 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.071 | — | — | 1.738 | — | — | — | 11.178 | — | 3.013 | 7.010 | 11.895 | 17.689 | 19.467 |
| | — | — | 0.149 | — | 0.032 | 0.045 | — | — | 0.051 | 0.523 | — | — | 3.172 | 3.172 |
| | 0.490 | — | 2.621 | — | 0.279 | — | 20.378 | — | 4.716 | — | 10.624 | — | 9.000 | — |
| | 0.008 | — | 0.500 | — | 0.016 | — | 0.957 | — | 1.120 | — | — | — | 0.957 | — |
| 30 | — | — | 0.245 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.250 | — | 0.312 | — | 0.032 | — | — | — | 0.117 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.502 | — | 0.626 | — | 0.047 | — | — | — | 0.235 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.016 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.490 | — | 0.080 | — | 3.333 | — | 0.791 | — | 2.307 | — | 3.226 |
| | — | — | 0.048 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.344 | — | 1.094 | — | 0.170 | — | 6.422 | — | 1.405 | — | 3.628 | — | 4.985 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.242 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.040 | 0.040 | — | — | — | — | 0.188 | 0.188 | — | — | — | — |
| | | | a 0.039 | a 0.039 | | | | | | | | | | |
| | 2.926 | 2.925 | 6.624 | 6.623 | 0.452 | 0.452 | 39.581 | 39.580 | 9.286 | b 9.287 | 22.680 | 22.680 | 32.206 | c 32.237 |
| | 33 ° | L. Hg. Hy. | | Jo | | MA. | 41.2 ° | HP. S. | 16.2 ° | HP. | | S. | | S. HP. |

| Ort | | Madonna di tre Fiumi, Toscana. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Quelle I. | | Quelle II. | | Quelle III. | | Quelle IV. | |
| Analytiker | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | HS | 0.152 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | NaS | — | 0.348 | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | KaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | NaCl | 2.812 | — | 2.119 | — | 2.813 | 0.460 | 2.119 | — |
| Chlorlithium | LiCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | MgCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | CaCl | — | 2.668 | — | 2.011 | — | 2.233 | — | 2.011 |
| Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | Fe | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.694 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.586 | — | — | — | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 7.910 | 11.580 | 6.929 | 9.644 | 7.908 | 10.926 | 5.941 | 8.657 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.058 | 0.432 | 1.058 | 1.058 | — | — | 2.115 | 2.115 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.897 | — | 4.896 | — | 2.898 | — | 4.896 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | CaO | — | 0.948 | — | 0.889 | — | — | — | 0.889 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.880 | — | 1.400 | — | — | — | 1.400 |
| Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | HO. | — | 0.080 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 18.523 | 18.522 | 15.002 | 15.002 | 13.619 | 13.619 | 15.071 | 15.072 |
| | | 16.2 ° | S. | 16.2 ° | S. | 16.2 ° | S. | 16.2 ° | S. |

a. Angegeben sind 4.450 Kieselsäure.
b. Kieselsaure Magnesia.
c. Lersch giebt 1.000 kohlensaures Eisenoxydul mehr im Pfund an, entsprechend 3.150 doppeltkohlensaurem Eisenoxydul in 10.000.
d. Natronaluminat.
e. Doppeltkohlensaures Kali.

| | Malá, Spanien, Granada. | | Malmedi, Belgien. | | | | Malon, Frankreich, Seine-infér. | | La Malou, Frankreich, Hérault. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | **Pouhon de Geromont.** | | **Pouhon des Isles.** | | | | **S. Capus.** | | **S. chaude.** | | **S. Petit-Vichy.** | |
| | Carreño 1848. | | Monheim 1824. | | Monheim 1824. | | Dizengremel. | | Willm 1879. | | Willm 1879. | | Willm 1879. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.566 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | 1.199 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.165 | — | 0.266 | — | — | — | 0.163 | — | 0.288 | — | 0.155 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.007 | 0.007 | — | — | 0.018 | 0.018 |
| 10 | 0.423 | 0.423 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.156 | — | 0.239 | 3.426 | 1.677 | — | 0.155 | — | 0.271 | — | 0.147 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 1.150 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.471 | — | 0.394 | — | 0.827 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.535 | 0.535 | 0.632 | — | 0.504 | — |
| | — | — | — | — | 0.400 | — | — | — | 0.787 | — | — | — | — | — |
| | 1.085 | 1.045 | — | — | — | — | — | — | — | 0.041 | — | 0.319 | — | 0.294 |
| 20 | 0.390 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.428 | — | — | — | 0.743 | — | 0.131 | — | 0.068 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.047 | — | 0.017 | — | — |
| 25 | — | 0.256 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 7.121 | 5.416 | 3.378 | 4.092 | — | — | 0.150 | — | 7.215 | 6.290 | 4.627 | 3.672 |
| | — | — | 1.653 | 1.653 | 2.188 | 2.188 | — | — | 0.920 | 0.875 | 3.160 | 2.821 | 2.325 | 2.011 |
| | 0.577 | — | 4.638 | — | 8.381 | — | 0.822 | — | 1.634 | — | 7.137 | — | 5.501 | — |
| | — | — | c 1.346 | — | 1.576 | — | 2.363 | — | 0.782 | — | 0.138 | — | 0.072 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.050 | — | 0.018 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.021 | 0.021 | 0.009 | 0.009 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 | 0.010 | 0.008 | 0.008 | 0.001 | 0.001 |
| 35 | a 0.445 | — | 0.500 | — | 0.022 | — | — | — | 0.590 | — | 0.532 | — | 0.473 | — |
| | — | — | — | 1.003 | — | 0.044 | — | — | — | 0.981 | — | 1.067 | — | 0.949 |
| | — | 0.809 | — | — | — | — | — | — | — | 0.193 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.725 | — | 3.139 | — | 0.270 | — | 0.466 | — | 2.640 | — | 2.065 |
| | — | — | 0.320 | — | 0.004 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.353 | — | 4.574 | — | 5.569 | — | 1.802 | — | 1.576 | — | 4.904 | — | 3.924 |
| | — | — | — | 0.135 | — | 0.113 | — | 0.236 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.015 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | b 0.034 | — | d 0.610 | | | | | | | e 1.743 | e 2.403 | e 0.849 | e 1.377 |
| | 2.920 | 2.920 | 15.743 | 15.743 | 16.215 | 16.216 | 7.177 | 7.176 | 5.649 | 5.650 | 20.880 | 20.880 | 14.525 | 14.526 |
| | | Rb. 223 | | Hg. HP. S. | | L. | | HP. | 21.14 ° | Jo | 46 ° | Jo | 16.5 ° | Jo |

| Ort | | Malvern, England, Worcester. | | Mamakaï-jurt, Kaukasus, am Terek. | | Marbella, Spanien, Granada. | | Marsching, Niederbayern. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | **Paulsq.** | | | | | |
| Analytiker | | Philipp. | | Hermann. | | Ayuda. | | Vogel. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | 0.058 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | 0.158 | 0.158 | — | — | — | 0.133 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.135 | 0.028 | 1.423 | 1.207 | — | — | 0.260 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.041 | — | — | 0.174 | 0.103 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.054 | — | 0.205 | — | 0.083 | — | 0.247 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.210 | 0.155 | 6.010 | 5.884 | — | — | 0.260 | 0.207 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.106 | 0.520 | 0.610 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.868 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.059 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.451 | — | 0.030 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.715 | 0.910 | 7.586 | 7.653 | — | — | 0.184 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.055 | — | 0.113 | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.070 | — | 0.266 | — | — | — | 3.000 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.062 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.092 | 0.092 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | — | — | 0.141 | — | 0.347 | — | 0.130 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.283 | — | — | — | 0.261 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.662 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.042 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.201 | — | — | — | 1.942 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.030 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 1.247 | 1.247 | 15.789 | 15.789 | 1.909 | 1.909 | 3.892 | 3.892 |
| | | 10.5° | S. | | S. | 25° | Rb. 495. | | HP. S. |

a. Vielleicht nur eine unrichtige Umrechnung der vorhergehenden Analyse.

| | St. Marie, Frankreich, Hautes-Pyrénées. | | | | Marienbad, Böhmen. | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | (Grande-source ?) | | (S. noire ?) a | | Alexandrinenq. | | Ambrosiusq. | | Ferdinandsbrunnen. | | Karolinenq. | | Kreuzbrunnen. | |
| | Save 1812. | | Save 1812. | | Lerch 1874. | | Gintl 1880. | | Gintl 1879. | | Dietl 1873. | | Raysky 1859. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.310 | — | 0.296 | — | 0.422 | — | 0.927 | — | 0.447 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.057 | 0.057 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 4.995 | 1.030 | 0.440 | — | 17.708 | 11.543 | 0.928 | — | 16.939 | 10.419 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.005 | 0.005 | 0.219 | 0.219 | — | — | 0.053 | 0.053 |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 3.449 | — | 0.125 | — | 5.448 | — | 0.189 | — | 5.781 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.008 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.065 | — | 0.058 | — | 0.069 | — | — | — | 0.053 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.362 | — | 0.346 | — | 0.493 | — | 1.083 | — | 0.522 | — |
| | — | — | — | — | 14.724 | 9.650 | 3.436 | — | 47.308 | 39.054 | 3.225 | — | 49.524 | 42.154 |
| | 6.086 | 6.086 | 3.144 | 3.144 | — | 4.164 | 0.132 | 2.006 | — | 6.624 | — | 3.253 | — | 6.199 |
| 20 | 13.975 | — | 7.344 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.425 | — | 1.584 | — | 0.700 | — | 0.245 | — | 0.460 |
| | — | — | — | — | — | 0.047 | — | 0.024 | — | 0.175 | — | 0.033 | — | 0.040 |
| 25 | — | 8 221 | — | 4.321 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 8.935 | 17.521 | — | 2.977 | 19.549 | 34.288 | 0.734 | 2.690 | 16.610 | 30.766 |
| | — | — | — | — | 4.442 | — | 3.084 | 1.087 | 7.066 | — | 4.200 | 0.728 | 6.612 | — |
| | 5.672 | — | 2·897 | — | 4.477 | — | 3.488 | — | 7.074 | — | 3.626 | — | 7.506 | — |
| | — | — | — | — | 0.447 | — | 1.667 | — | 0.737 | — | 0.258 | — | 0.484 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.050 | — | 0.025 | — | 0.184 | — | 0.035 | — | 0.042 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.007 | 0.007 | 0.124 | 0.124 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.080 | 0.080 | 0.071 | 0.071 | 0.084 | 0.084 | — | — | 0.085 | 0.085 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | 0.764 | — | 0.499 | — | 0.776 | — | 1.085 | — | 0.820 | — |
| | — | — | — | — | — | 1.533 | — | 1.001 | — | 1.557 | — | 2.177 | — | 1.645 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 7.960 | — | 4.150 | — | — | — | 1.294 | — | — | — | 1.315 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.025 | — | 0.022 | — | 0.026 | — | — | — | 0.021 | — |
| 40 | — | 3.466 | — | 1.770 | — | 1.027 | — | 2.688 | — | 1.040 | — | 3.618 | — | 1.118 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.005 | 1.005 | 0.029 | 0.029 | 0.079 | 0.079 |
| | 25.733 | 25.733 | 13.385 | 13.385 | 39.301 | 39.301 | 13.222 | 13.223 | 102.410 | 102.409 | 15.203 | 15.204 | 99.307 | 99.307 |
| | 17.5 ° | Jo. Laz. HP. | 17.5 ° | S. | | Ksch. 1875. | 9.6 ° | Brsch. | 10.3 ° | Brsch. | 8.7 ° | Brsch. | 11.8 ° | Brsch. Val. |

| Ort | | Marienbad, Böhmen. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Marienq. | | Rudolfsq. | | Waldq. | | Wiesensäuerling. a | |
| Analytiker | | Reuss 1817. | | Lerch 1866. | | Dietl 1871. | | Steinmann 1820. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.192 | — | 0.870 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.062 | — | 0.586 | — | 3.917 | 0.340 | 0.481 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.059 | — | 0.366 | — | 2.746 | — | 0.456 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.037 | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.225 | — | 1.016 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.461 | — | 1.063 | — | 12.131 | 7.570 | 1.149 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.074 | — | 0.686 | — | 4.363 | — | 0.487 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.046 | — | 0.394 | — | 0.220 | — | 0.460 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.071 | — | 0.021 | — | 0.152 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.187 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 1.331 | 2.898 | 10.990 | 11.066 | 0.918 | 0.561 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.079 | — | 6.703 | 5.972 | 4.654 | — | 5.722 | 5.203 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.567 | — | 11.163 | — | 3.565 | — | 8.495 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.048 | — | 0.415 | — | 0.232 | — | 0.484 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.075 | — | 0.022 | — | 0.160 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.046 | 0.046 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.246 | — | 0.126 | — | ? 3.832 | — | 0.899 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.465 | — | 0.253 | — | ? 7.689 | — | 1.804 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.027 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.179 | — | 4.157 | — | — | — | 3.074 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.014 | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.426 | — | 6.676 | — | 5.474 | — | 6.112 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.098 | 0.098 | — | — | — | — | — | — |
| | | 1.561 | 1.561 | 21.747 | 21.748 | 40.359 | 40.359 | 18.308 | 18.309 |
| | | 11.9° | Brsch. | | Brsch. | 6.6° | Brsch. | 10° | L. |

a. Wird z. Z. der mangelhaften Fassung wegen nicht gebraucht und ist durch Rudolfsquelle ersetzt.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
d. Natriumsulfhydrat.
e. Salpetersaurer Kalk.
f. Schwefelsaure Thonerde.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.015.

| | Marienfels, Nassau. | | Marimont, Belgien. | | | | Marlioz, Frankr., Savoie. | | Marmolejo, Spanien, Jaen. | | | | San Marziale, Toscana. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Fontaine St. Pierre. | | Fontaine de Spa. | | | | | | | | Quelle I. | |
| | Kastner. | | | | | | Willm 1879. | | Ayuda. | | Ayuda. | | Giulj. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | 0.015 | 0.015 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.412 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.564 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.114 | — | 0.250 | — | 0.360 | — | 0.788 | — | — | — | — | — | 0.694 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.086 | — | 0.154 | — | — | — | — | — | 0.260 | — | 0.652 | — |
| | — | 2.954 | — | 0.224 | — | 0.492 | — | 0.669 | — | 0.075 | — | 0.303 | — | 1.420 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.023 | — | 0.023 | — | 0.063 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | 0.056 | — | — | — | — | — | 0.228 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.029 | — | — | — | — | — | 0.147 | — | — | — | — |
| | 0.664 | — | — | — | — | — | — | — | 0.477 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 1.674 | 1.655 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.297 | 0.176 | — | 0.377 | 0.266 | 0.809 | 0.809 | — | — | 21.115 | 21.320 | 0.446 | 0.531 |
| 20 | — | — | — | — | 0.012 | — | 0.605 | — | — | — | 0.868 | — | 1.302 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.194 | — | 0.158 | — | 0.104 | — | — | — | 0.416 | — | 0.711 | — | — |
| | — | 0.0085 | — | 0.065 | — | 0.052 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 0.367 | — | — | — | — | — | — |
| | 4.150 | 8.129 | — | 0.124 | — | 0.316 | — | — | — | — | — | — | — | 0.891 |
| | 4.097 | 3.779 | 0.153 | 0.457 | — | 0.325 | — | — | 6.613 | 6.613 | — | 0.131 | — | 0.789 |
| | 5.625 | — | 1.494 | — | 1.839 | — | 2.769 | — | 2.125 | — | 0.999 | — | 6.997 | — |
| | 0.204 | — | 0.248 | — | 0.110 | — | — | — | 0.857 | — | 0.748 | — | — | — |
| 30 | 0.009 | — | 0.069 | — | 0.055 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0016 | 0.0016 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.007 | — | 0.080 | — | 0.060 | — | 0.260 | — | 0.217 | — | 0.260 | — | — | — |
| | — | 0.014 | — | 0.160 | — | 0.120 | — | 0.522 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.414 | — | 0.496 | — | — |
| | — | 0.696 | — | 0.468 | — | 0.472 | — | 0.988 | — | 0.591 | — | 0.357 | — | 2.541 |
| | — | — | 0.009 | — | 0.009 | — | 0.024 | — | — | — | — | — | 0.303 | — |
| 40 | — | 1.103 | — | 0.806 | — | 0.806 | — | 1.692 | — | 1.196 | — | 0.932 | — | 3.210 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.047 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | b 1.957 | b2.652 | | | | | d 0.295 | — | b 2.920 | b 4.107 | e 0.087 | e 0.087 | — | f 1.012 |
| | 19.8286 | 19.8281 | 2.565 | c 2.570 | 2.976 | 2.976 | 7.239 | 7.239 | 13.773 | g13.787 | 24.337 | 24.337 | 10.394 | 10.394 |
| | | Hg. L. HP. | 10 ° | Hg. | 10 ° | Hg. | 14 ° | Jo. | 21.2 ° | Rb. 195. | 21.2 ° | HP. | 27.5 ° | S. |

| Ort | | San Marziale, Toscana. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Quelle II. | | Quelle III. | | Quelle IV. | | Quelle V. | |
| Analytiker | | Giulj. | | | | Giulj. | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.694 | — | 0.694 | — | 0.694 | — | 0.694 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.456 | — | 0.173 | — | 0.346 | — | 0.346 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.192 | — | 0.860 | — | 1.063 | — | 1.063 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.305 | — | 0.843 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.694 | 0.620 | 0.520 | 0.156 | 0.694 | 1.131 | — | 0.437 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 1.388 | — | 0.694 | — | 1.388 | — | 2.082 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.298 | — | 0.227 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.458 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.891 | — | 0.891 | — | 0.567 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 0.693 | — | 0.624 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.998 | — | 8.001 | — | 3.997 | — | 3.496 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.314 | — | 0.239 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.302 | — | 2.962 | — | 1.589 | — | 1.680 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.303 | — | 0.227 | — | 0.151 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.838 | — | 4.070 | — | 2.110 | — | 2.137 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | — | a 1.012 | — | a 0.758 | — | a 0.504 | | |
| | | 9.847 | 9.846 | 10.548 | 10.548 | 7.270 | 7.269 | 6.618 | 6.618 |
| | | 27.5 ° | S. HP. | 22.5 ° | S. HP. | 27.5° | HP. S. | 22.5 ° | S. HP. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Fluornatrium.
c. Ab Wasserstoff 0.011.
d. Nach „Chem. Centralblatt 1846".
e. Doppeltkohlensaures Kali.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.
g. Laut brieflicher Mittheilung des Bürgermeisters giebt es bei Mayen keine Mineralquellen.

| | Masino, Italien, Veltlin. | | Mastinitz, Ungarn, Honth. | | St. Mathias, Rheinprovinz, Trier. | | Mattigbad, Oberösterreich. | | Mauer, Oesterreich, Wien. | | St. Maurice, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | Mayen, g Rheinprovinz. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Bagno di S. Martino.** | | | | **Stahlbrunnen.** | | | | | | **S. St. Marguerite.** | | | |
| | Bertazzi 1863. | | Marikowsky. | | Löhr 1846. | | Langer 1872. | | geolog. Anstalt. | | Lefort 1879 (?). | | Funke. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.702 | 1.702 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 10.783 | 7.530 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.247 | — | 0.578 | — | 1.066 | — | 2.288 | — | 0.051 | — | 14.183 | — | 6.250 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | 0.469 | — | — | — | — | — | — | — | 5.612 | — | — |
| | — | 0.172 | — | — | — | — | — | 2.170 | — | 0.048 | — | 9.150 | — | 5.929 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.050 | — | — | — | 0.305 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.415 | — | — | — | — | — | 0.112 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.799 | — | — | — | — | — | 0.058 | — | — |
| | 0.124 | 0.124 | — | — | — | — | 0.625 | 0.625 | — | — | — | — | — | — |
| | 2.935 | 2.945 | — | — | — | — | 2.075 | 1.217 | 0.275 | 0.278 | — | — | 1.693 | 0.498 |
| | 0.540 | 0.540 | — | — | — | — | — | 0.586 | 2.118 | 2.118 | — | — | — | 0.742 |
| 20 | 0.120 | — | — | — | — | — | — | — | 2.620 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.106 | — | — | — | — | — | 0.175 | — | 1.030 | — | — | — | 0.341 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | 1.053 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.036 | 1.399 | 2.442 | 4.067 | 7.529 | — | — | 18.980 | 34.912 | 19.899 | 29.178 |
| | — | — | 0.881 | 0.251 | 0.490 | 0.490 | 0.625 | — | — | — | 7.568 | — | 0.792 | — |
| | 1.002 | — | — | — | 3.187 | — | 3.532 | — | 4.853 | — | 11.879 | — | 20.812 | — |
| | 0.112 | — | — | — | 2.284 | — | 0.184 | — | 1.084 | — | 0.166 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.359 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.001 | 0.001 | — | — | — | — | 0.034 | 0.034 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.022 | 0.022 | — | — |
| 35 | 0.126 | — | 0.289 | — | 0 133 | — | 0.157 | — | 0.069 | — | 0.930 | — | — | — |
| | — | 0.253 | — | 0.580 | — | 0.267 | — | 0.315 | — | 0.138 | — | 1.866 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.352 | — | — | — | 1.239 | — | 0.279 | — | 2.941 | — | — | — | 5.100 |
| | 0.019 | — | — | — | 0.117 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.673 | — | 0.412 | — | 2.594 | — | 0.657 | — | 3.464 | — | 1.284 | — | 8.016 |
| | — | — | — | — | — | 0.137 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.210 | 0.210 | — | — | — | — | 0.350 | 0.350 | — | — | — | — | — | — |
| | b 0.001 | b 0.001 | | | | | | | | | — | e 3.976 | | |
| | 5.437 | 5.436 | 1.748 | 1.748 | 8.676 | c 8.688 | 13.937 | 13.937 | 11.070 | 11.070 | 66.213 | f 66.224 | 49.805 | 49.804 |
| | 38 ° | Schv. | 12.5 ° | S. | | d | 9 ° | A. Ph. 1873. | 13.7 ° | HP. | 26 ° | A. Ph. 1879. | | S. Hg. |

| | Ort | | Medewi, Schweden, Ostgothland. | | | | | | Meh dia (Herkulesbäder), Ungarn. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | Gustav-Adolfsq. | | Hochbrunnen. | | Intendantenq. | | Augenbadq. | |
| | Analytiker | | Berzelius. | | Wimmerstedt. | | Lychnell 1838. | | Ragsky 1863. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.025 | — | — | — | 0.035 | — | a 0.411 | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.057 | — | — | — | 0.080 | — | 0.943 |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.055 | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 0.416 | — | 0.305 | — | 0.087 | — | 42.319 | 40.466 |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.004 | — | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.394 | — | 0.253 | — | 0.082 | 25.059 | 26.349 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.307 |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.049 | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.090 | 0.025 | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.013 | 0.047 | — | — | 0.086 | — | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.297 | 0.297 | 0.139 | — | — | — | — | — |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.262 | — | 0.003 | — | — | — | 0.837 | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.256 | — | 0.236 | — | 0.092 | — | — |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.492 |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.388 | — | — | 0.238 | 0.124 | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | 0.152 | 0.419 | 0.419 | — | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.858 | — | 0.530 | — | 0.392 | — | 0.788 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.269 | — | 0.248 | — | 0.237 | — | — | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.011 | 0.011 | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.170 | — | 0.067 | — | 0.232 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.322 | — | 0.134 | — | 0.465 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_3$ | — | — | — | 0.017 | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.631 | — | 0.071 | — | 0.112 | — | — |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.056 | — | 0.357 | — | 0.437 | — | 0.482 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.014 | — | — |
| | Wasser | $HO$. | — | 0.013 | — | — | — | 0.019 | — | 0.142 |
| | Organische Substanz | — | 0.013 | 0.013 | 0.300 | 0.300 | — | — | — | — |
| | | | 3.153 | 3.152 | 1.800 | 1.799 | 1.561 | 1.562 | 69.646 | 69.646 |
| | | | | Hg. | 8.1 ° (L.) | Ksch. 1878. | | Hg. L. | 51 ° | L. Hg. |

a. Nach HP. Dort finden sich noch einige Quellen, deren Analysen aber zu unvollständig angegeben sind.
b. Unterschwefligsaures Natron.
c. Natriumsulfhydrat.
d. Ab Wasser 0.139.

## Mehadia (Herkulesbäder), Ungarn.

| | Ferdinandsq. | | Franzensq. | | Heisse Q. (3). | | Herkulesq. | | Kaiserq. | | Karlsq. | | Karolinenq. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Schneider und Köttstorfer 1872. | | | | Ragsky 1853. | | Schneider und Köttstorfer 1872. | | | | | | Ragsky 1853. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | a 0.214 | — |
| | 0.665 | 1.556 | — | 1.492 | — | — | — | — | — | 1.170 | 0.249 | 0.249 | — | 0.490 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 6.290 | 6.290 | 4.339 | 4.339 | 0.450 | 0.450 | 1.558 | 1.558 | 6.559 | 6.559 | 2.565 | 2.565 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 29.499 | 27.884 | 38.177 | 36.039 | 1.814 | 0.504 | 19.000 | 16.709 | 29.204 | 27.257 | 12.674 | 10.968 | 8.926 | 7.575 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.175 | 0.175 | 0.275 | 0.275 | — | — | 0.180 | — | 0.294 | 0.294 | 0.170 | — | 1.277 | 0.751 |
| | 22.844 | 22.944 | 27.657 | 27.828 | — | 1.242 | 10.539 | 12.923 | 21.341 | 21.563 | 7.368 | 9.184 | 7.697 | 9.222 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.940 | — | 1.220 | — | — | — | — | — | 1.068 | — | — | — | 0.245 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.128 | — | 0.017 | — | 1.187 | — | 1.719 | — | 0.284 | — | 1.191 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.227 | — | — | — | 0.215 | — | 0.666 |
| 20 | 0.123 | — | 0.016 | — | 1.276 | — | 1.903 | — | 0.272 | — | 1.384 | — | 0.755 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 0.082 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.174 | — | — | — | 0.103 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.206 | — | 0.262 | — | 1.080 | — | — | — | 0.893 | — | 1.179 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.443 | — | 0.531 | — | 0.176 | — | 0.390 | — | 0.441 | — | 0.340 | — | 0.324 | — |
| | — | 0.889 | — | 1.065 | — | 0.353 | — | 0.782 | — | 0.885 | — | 0.682 | — | 0.650 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 0.126 | — | 0.160 | — | 0.558 | — | — | — | 0.486 | — | 0.720 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.052 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | b 0.041 | b 0.041 | b 0.047 | b 0.047 | | | | | b 0.172 | b 0.172 | | | | |
| | c 0.639 | — | c 1.071 | — | | | | | c 0.840 | — | | | | |
| | 60.719 | d 60.847 | 72.319 | d 72.448 | 3.978 | 3.978 | 34.650 | 34.650 | 59.123 | d 59.252 | 25.643 | 25.643 | 20.372 | 20.371 |
| | 51.6 ° | Hg.HP. | 42.2 ° | Hg HP. | 41 ° | L. | 56 ° | HP.Hg. | 56.6 ° | Hg.HP. | 41.2 ° | Hg.HP. | 28.4 ° | L. Hg. |

| Ort | | Mehadia (Herkulesbäder), Ungarn. | | | | Meidling (Unter-), Oesterreich, Wien. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Ludwigsq. | | Schwarze Q. | | Pfannsches Bad. | | Theresienbad. | |
| Analytiker | | Schneider und Köttstorfer 1872. | | Ragsky 1853. | | Schöpfer. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.0022 | 0.0022 | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.084 | 0.084 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.506 | — | 0.168 | — | 0.383 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | 0.263 | 0.263 | — | 1.160 | — | 0.385 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | 2.135 | 2.947 |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 2.777 | 2.777 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 17.099 | 15.886 | 49.714 | 46.548 | 3.190 | 3.190 | 1.640 | 0.811 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.174 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 9.084 | 10.438 | 22.138 | 23.558 | — | — | — | 0.787 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 1.041 | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.477 | — | 1.072 | 8.489 | 6.167 | 1.028 | 0.204 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.220 | — | — | — | — | 1.237 | 1.237 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 1.184 | — | 1.027 | — | — | — | 1.263 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.281 | — | — | — | 1.308 | — | 1.207 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.504 | — | 0.756 | — | — | — | 1.312 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.432 | — | 0.286 | — | 0.703 | — | 0.794 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.867 | — | 0.574 | — | 1.411 | — | 1.593 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.308 | — | 0.462 | — | — | — | 0.802 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.012 | — | 0.089 | — | 0.203 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | a 0.059 | a 0.059 | | | | | c 2.018 | c 2.018 |
| | | 31.6622 | 31.6622 | 74.427 | 74.427 | 12.550 | 12.550 | 11.810 | 11.809 |
| | | 45 ° | HP. Hg. | 43 ° | L. | 10.2 ° | S. b | 10.2 ° | S. |

a. Unterschwefligsaures Natron.
b. Die Analyse bei HP. ist ein Gemisch dieser und der des Theresienbades.
c. Unterschwefligsaurer Kalk? Angegeben als „Schwefeloxydulkalk"!?
d. Die Analysen bei Hg., S., HP., Sg. und And. weichen stark ab, da Chlormagnesium, schwefelsaures Natron und schwefelsaurer Kalk krystallisirte Salze bedeuten.
e. Titansäure.
f. Titanchlorid.
g. Nach „Repertor. für analyt. Chem. 1883 Nr. 2."

| | Meinberg, Lippe-Detmold. | | | | | | | | | | | | Melle, Hannover. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Alter Trinkbrunnen.** | | **Säuerling am Bellenberge.** | | **Neubrunnen.** | | **Salzbrunnen bei Schieder.** | | **Schwefelq.** | | **Q. im Stern.** | | **Soolq.** | |
| | Brandes 1830. | | | | Brandes 1831. | | | | Brandes 1830. | | Brandes 1831. | | Thörner 1883. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0005 | 0.0005 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0043 | 0.0043 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.352 | — | — | — | — | — |
| | 0.035 | 0.035 | — | — | 0.021 | 0.021 | — | — | 0.088 | 0.895 | 0.007 | 0.007 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.020 | — | 0.0012 | — | 0.017 | — | 0.047 | — | 0.006 | — | — | — | 1.735 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.142 | 0.142 |
| | 0.547 | — | 0.025 | — | 0.789 | — | 58.396 | 37.460 | 0.833 | — | 0.196 | — | 216.967 | 179.701 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.023 | 0.023 |
| 10 | 0.088 | — | 0.078 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.604 | — | 0.107 | — | 0.737 | — | 19.822 | — | 0.762 | — | 0.134 | — | 33.806 |
| | — | 0.0004 | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | 0.362 |
| | — | 0.0003 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0011 | — | 0.005 | — | — | — | 0.004 | — | 0.014 | — | 0.042 | — | 0.0026 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.023 | — | 0.0014 | — | 0.020 | — | 0.055 | — | 0.007 | — | 0.003 | 0.003 | 2.027 | — |
| | — | — | — | — | 1.970 | 2.176 | 0.141 | 13.718 | 2.336 | 1.519 | 0.328 | 0.321 | 21.504 | 65.422 |
| | 1.470 | 1.445 | 0.208 | 0.208 | 2.746 | 2.746 | 5.836 | 5.836 | 2.157 | 2.157 | 2.817 | 2.817 | 10.293 | 10.293 |
| 20 | 0.091 | — | — | — | 3.250 | — | 12.971 | — | 8.356 | — | 15.521 | — | 40.275 | — |
| | 1.0005 | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 | — | — | — | 0.420 | — |
| | 0.0003 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.136 | — | 0.0008 | — | 0.128 | — | 0.011 | — | 0.013 | — | 0.021 | — | 0.099 |
| | — | 0.017 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.022 |
| 25 | — | — | — | — | — | 1.738 | — | — | — | 5.376 | — | 9.124 | — | — |
| | — | 0.513 | — | 0.033 | — | — | — | 12.505 | — | — | — | — | — | 1.124 |
| | — | 0.144 | 2.784 | 2.887 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.925 | — | 9.622 | — | 5.308 | — | 12.000 | — | 4.240 | — | 2.462 | — | 1.244 | — |
| | 0.143 | — | 0.0008 | — | 0.135 | — | 0.012 | — | 0.014 | — | 0.022 | — | 0.104 | — |
| 30 | 0.018 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.023 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0015 | 0.0015 | 0.007 | 0.007 | — | — | 0.005 | 0.005 | 0.017 | 0.017 | 0.162 | 0.162 | 0.0004 | 0.0004 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.078 | — | 0.065 | — | 0.325 | — | 0.006 | — | 0.156 | — | 0.104 | — | 0.121 | — |
| | — | 0.156 | — | — | — | 0.652 | — | 0.012 | — | 0.313 | — | 0.209 | — | 0.243 |
| | — | — | — | 0.124 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.869 | — | 3.629 | — | 3.030 | — | — | — | 4.705 | — | 7.281 | — | — |
| | 0.0004 | — | 0.002 | — | — | — | 0.0017 | — | 0.0054 | — | 0.016 | — | 0.001 | — |
| 40 | — | 1.477 | — | 5.790 | — | 3.318 | — | 0.004 | — | 2.599 | — | 1.516 | — | 0.170 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.187 | — | — | — | — |
| | 0.859 | 0.859 | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.888 | 1.888 | — | — |
| | | | | | | | | | | | | | e 0.0003 | f 0.0006 |
| | 6.2797 | 6.2783 | 12.7932 | 12.7920 | 14.564 | 14.563 | 89.4237 | 89.424 | 18.5714 | 18.572 | 23.526 | 23.525 | 293.1495 | 293.1504 |
| | 6.9 bis 13.1 ° | L. d | 15.9 ° | L. d | 6-14.9° | L. d | | L. d | 9.4 ° | L. Val. d | 6-12.4 ° | L. d | 15.5 ° | g |

| Ort | | Melos, Griechenland, Insel. | | Meltingen-Bad, Schweiz, Solothurn. | | Memelsen, Hessen, Fulda. | | Ménes, Ungarn, Arad. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | | | | |
| Analytiker | | Landerer. | | Völkel. | | Weikhardt. | | Sadler. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.582 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 1.336 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 23.498 | 21.424 | 0.065 | — | 3.536 | — | 11.836 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 4.488 | 3.882 | — | — | — | — | 9.469 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.675 | — | 0.062 | — | 3.354 | — | 22.294 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.048 | 0.048 | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.042 | 0.123 | — | 1.207 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 7.770 | 8.536 | 4.759 | 4.759 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 2.394 | — | 11.589 | — | 1.156 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 1.706 | — | 0.048 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 6.747 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.090 | — | — | — | 3.261 | — | 15.186 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 10.820 | 23.589 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.937 | — | 5.169 | — | a28.748 | — | 29.869 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.796 | — | 0.051 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.700 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 1.336 | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 6.114 | — | a 9.964 | — | 0.360 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.509 | — | 3.186 | — | 15.655 | — | 0.566 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.308 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 41.465 | 41.466 | 22.423 | 22.423 | 33.440 | 33.441 | 61.994 | 61.995 |
| | | 31.2 ° | HP. | 13.8 ° | Brsch. | | S. LH. | | S. |

a. Mit Magnesia.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.033.
c. Bei Valentiner irrthümlich noch kohlensaure Magnesia 4.289.
d. Nach „Höring, das Karlsbad bei Mergentheim“. Mergentheim 1878.

| | Meran, Tyrol. | | Mercantale, Toscana, Arnothal. | | Mergentheim, Württemberg, Jaxtkreis. | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | Bitterwasser. Bohrloch I. | | Bohrloch II. | | Concentrirtes Bitterwasser. | | Karlsq. | | Markt-Trinkbrunnen. | |
| | Ragazzini. | | Giulj. | | Liebig 1853. | | | | Liebig 1852. | | v. Scherer 1869. | | Wrede 1860. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | 0.0009 | 0.0009 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.750 | 0.750 | 0.189 | 0.189 | 0.236 | 0.236 | 0.158 | 0.158 | — | — |
| | — | — | 0.290 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.665 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 4.949 | 4.949 | 1.639 | 1.639 | — | 2.381 | — | 2.807 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 22.852 | 18.959 | 0.694 | — | 145.295 | 143.820 | 44.544 | 42.284 | 163.249 | 141.283 | 133.481 | 107.767 | 0.081 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.048 | 0.048 | 0.118 | 0.118 | — | — |
| 10 | — | 0.371 | — | — | 6.859 | 1.922 | 1.371 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.325 | — | 0.272 | 51.337 | 58.505 | 21.211 | 24.957 | — | 19.065 | — | 22.303 | — | 0.077 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.615 | — | 0.254 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.416 | — | 0.167 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.782 | — | 3.280 | — | — | — |
| | 0.087 | 0.087 | — | — | — | — | — | 0.466 | 64.492 | 80.659 | 33.694 | 43.762 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 6.240 | — | 1.733 | 54.376 | 54.376 | 25.286 | 25.286 | 0.509 | 0.509 |
| 20 | — | — | — | — | 7.120 | — | 2.410 | — | 13.309 | — | 7.188 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.053 | — | — | — | — | — | 0.122 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 8.409 | 12.967 | 2.946 | 2.556 | — | 1.773 | — | 1.628 | — | 7.714 | — | 21.137 | — | 0.104 |
| | 0.500 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.078 | 0.078 |
| | 3.019 | — | 3.495 | — | 1.767 | — | 2.311 | — | 10.659 | — | 21.344 | — | 2.710 | — |
| | 1.189 | — | 0.477 | — | 0.055 | — | — | — | — | — | 0.128 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.180 | — | — | — | 0.049 | — | 0.320 | — | 1.392 | — | 0.500 | — | — | — |
| | — | 0.361 | — | — | — | 0.098 | — | 0.642 | — | 2.793 | — | 1.003 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.221 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.015 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.168 | — | 2.627 | — | 0.070 | — | 0.458 | — | 1.988 | — | 0.714 | — | 1.595 |
| | — | — | — | 0.048 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.091 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.030 | 0.030 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.130 | 0.130 |
| | 36.266 | b 36.299 | 7.902 | 7.901 | 218.1819 | 218.1809 | 73.995 | 73.996 | 310.543 | 310.543 | 225.177 | 225.177 | 3.508 | 3.508 |
| | | Hg. LH. | 15 ° | S. HP. | 13.7 ° | Hg. | | Hg. | | Hg. L. c | 10.5 ° | d | 11 ° | d |

| Ort | | Methana, Griechenland. | | Meuselwitz,[a] Sachsen-Altenburg. | | Mézières, Frankreich, Ariége. | | San Michele delle Formichi, Toscana, Cecinathal. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | | | Badeq. | |
| Analytiker | | Landerer. | | Stoy. | | Wahart-Dumène. | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 2.330 | — | — | — | — | — | 0.303 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 5.345 | — | — | — | — | — | 0.463 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.214 |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 25.765 | 17.753 | 0.122 | — | 46.70 | 49.430 | 0.694 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 3.524 | 5.743 | — | — | 10.72 | — | 0.173 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 5.008 | — | 0.116 | — | 9.939 | — | 0.860 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 0.148 | 29.14 | 21.330 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 4.710 | 1.904 | 3.570 | 2.956 | — | 13.552 | — | 0.219 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 3.182 | — | — | — | 7.88 | — | 0.519 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.580 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 3.742 | — | 0.021 | — | — | — | 0.159 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 4.749 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.132 | — | 2.020 | — | 4.56 | — | 1.999 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.611 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 1.116 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 1.526 | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.391 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.914 | — | 1.570 | — | — | — | 1.222 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | 1.234 | — | — | — | — | — | 0.160 |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.837 | 0.837 | — | — | 1.388 | 1.388 |
| | | | | — | b0.523 | | | | |
| | | 42.643 | 42.643 | 8.276 | 8.277 | 99.00 | 99.000 | 5.076 | 5.076 |
| | | 31.2 ° | HP. | 17.5 ° | Hg. | | HP. | 46.2 ° | S. HP. |

a. Scheint eingegangen zu sein.
b. Kieselsaure Magnesia.
c. Angegeben sind 3.058 (nach Sadler).
d. Die Analysen bei Hg., HP. und A. Ph. 1862 sind ganz unwahrscheinlich; vergl. HP. II. 93.
e. Phosphorsaurer Kalk.
f. Phosphorsäure.

| | San Michele delle Formichi, Toscana, Cecinathal. | | Mindelheim, Bayern, Schwaben. | | Mingolsheim, Baden. | | Mitterbad, Tyrol. Ultnerthal. | | Moching, Oberbayern. | | Möllendorf, Provinz Sachsen. | | Mönchaltorf, Schweiz, Zürich. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Trinkq.** | | **Freundsberg-Q.** | | | | | | **Mariabrunn.** | | **Gesundbrunnen.** | | | |
| | Giulj. | | Vogel. | | Bolley. | | Wittstein 1852. | | Vogel 1829. | | Rothe. | | Löwig. | |
| | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.303 | — | — | — | c 0.306 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.463 | — | — | — | 0.702 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | 0.214 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.694 | — | — | — | 0.848 | — | — | — | — | — | 2.21 | 0.25 | 0.033 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.346 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.063 | — | — | — | 0.746 | — | — | — | — | — | 1.87 | — | 0.031 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.047 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.003 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.042 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.026 | — | 1.781 | 0.115 | — | — | 0.651 | — | 1.43 | 0.49 | — | — |
| | — | 0.437 | — | — | — | 1.344 | — | — | — | 0.550 | — | — | — | — |
| 20 | 1.733 | — | — | — | — | 0.014 | 2.936 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.028 | — | 0.065 | 2.909 | 2.909 | — | — | — | 1.02 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.727 | — | — | — | — | 1.944 | 3.671 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.092 | — | 6.538 | 7.593 | — | — | 0.737 | — | 3.50 | 2.90 | 0.033 | 0.075 |
| | — | — | 0.495 | 0.495 | 1.434 | — | — | — | 2.481 | 1.893 | — | — | 3.888 | 3.888 |
| | 1.999 | — | 3.787 | — | 0.982 | — | — | — | 19.688 | — | 2.43 | — | 3.513 | — |
| | — | — | 0.036 | — | 0.068 | — | — | — | — | — | 1.07 | — | 0.120 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.143 | — | 0.182 | — | 0.651 | — | 2.278 | — | 1.69 | — | 0.080 | — |
| | — | — | — | 0.097 | — | 0.365 | — | — | — | 1.174 | — | 3.39 | — | — |
| | — | — | — | 0.181 | — | — | — | 1.243 | — | 3.232 | — | — | — | 0.153 |
| | — | 0.788 | — | 1.386 | — | — | — | 0.771 | — | 6.118 | — | — | — | 1.278 |
| | — | — | — | — | 0.018 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.222 | — | 2.388 | — | 1.005 | — | — | — | 12.868 | — | 2.41 | — | 2.188 |
| | — | — | — | 0.001 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.012 |
| | — | 0.160 | — | — | — | 0.162 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.026 | 0.026 | 0.085 | 0.085 | — | — | 1.432 | 1.432 | — | — | — | — |
| | | | | | | | e 0.284 | f 0.130 | | | | | | |
| | 5.075 | 5.074 | 4.605 | 4.605 | 12.242 | 12.243 | 8.724 | 8.724 | 27.267 | 27.267 | 12.33 | 12.33 | 7.667 | 7.667 |
| | 37.5 ° | S. HP. | | S. HP. | 12.5 ° | Hy. | | L. d | | Hg.HP. Brsch. | 13.1 ° | S. Hg. HP. | | MA. |

| Ort | | Moffat, Schottland. | | Moggiona, Toscana. | | Moha, Ungarn, Stuhlweissenburg. | | El Molar, Spanien, Madrid. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | Agnesq. | | Fuente del Toro. | |
| Analytiker | | Thomson. | | Giulj. | | Lengyel 1880. | | Lletget und Masarnau. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | H.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 1.360 | — | — | — | — | — | 0.944 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 3.120 | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | 0.026 | 0.025 | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 25.224 | 22.496 | 2.938 | — | 0.030 | — | 1.898 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.618 | — | 2.385 | — | — | 1.193 | 0.119 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.349 | — | — | — | — | — | 0.710 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.340 | — | — | — | — | — | 1.541 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.120 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 2.366 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.782 | — | — | — | — | 0.011 | 1.292 | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 1.654 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.079 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.010 | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 2.827 | — | — | — | — | — | 0.860 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 5.287 | 9.054 | 0.622 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 4.108 | 0.894 | 5.217 | 5.206 | 0.727 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 17.821 | — | 1.120 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.083 | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.010 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | 0.068 | 0.068 | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.0016 | 0.0016 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | 0.665 | — | 1.085 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.544 | — | 2.006 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.752 | — | 0.162 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 6.572 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 11.253 | — | 1.185 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.636 | — | — | — | — | — | 0.119 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.240 | 0.240 | — | — |
| | | | | | | a 0.043 | a 0.169 | | f 1.556 |
| | | | | | | b 0.110 | b 0.110 | | |
| | | | | | | c 0.011 | d 0.026 | | |
| | | | | | | | e 0.002 | | |
| | | 31.386 | 31.386 | 12.333 | 12.333 | 25.0676 | 25.0686 | 8.259 | 8.258 |
| | | | HP. | 26.2 ° | S. HP. | 11.2 ° | Brsch. | 18.75 ° | Jo. HP. Rb. 361 |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Schwefelsaures Lithion.
c. Titansäure.
d. Titanchlorid.
e. Schwefelsaures Ammoniak.
f. Schwefelmagnesium.
g. Ab Wasser 0.034.
h. Schwefel.
i. Kohlensaures Manganoxydul.
k. Doppeltkohlensaures Magnesia ?

| | Moledo da Corvaceira (od. da Rede), Portugal, Tras-os-Montes. | | | | | | Molgas, Spanien, Orense. | | Molina de Aragon, Spanien, Guadaljara. | | Molinar de Carranza, Span., Viscaya. | | Molitg, Frankreich, Pyrén.-orient. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Estrada.** | | **Lameira.** | | **Banho oleoso do Rio.** | | | | | | | | **Source Barrère.** | |
| | | | | | | | Casares. | | Herguetan 1844. | | Arenaza 1830. | | Garrigou 1877. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.705 | — | — | — | 0.066 | — |
| | 0.203 | 0.203 | 0.279 | 0.279 | 0.153 | 0.153 | — | — | — | — | — | — | — | 0.151 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.493 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.074 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.588 | 0.198 | 0.371 | 0.138 | 0.350 | 0.298 | 0.44 | — | — | — | 11.328 | 3.510 | 0.236 | 0.038 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.011 | — | 0.036 | — | 0.009 | — | — | — | — | 1.275 | — | — | — |
| | — | 0.075 | — | 0.124 | — | 0.038 | — | 0.417 | — | — | 0.370 | 9.276 | — | 0.133 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.057 | — | 0.044 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.140 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.087 | — |
| | 0.355 | — | 0.437 | 0.437 | 0.102 | 0.102 | — | — | — | — | — | 3.149 | 0.361 | 0.084 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.612 | — | 0.165 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.682 | — | 4.843 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.065 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.022 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.869 | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.165 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.074 |
| | 0.631 | — | 1.347 | 0.781 | 1.346 | 1.091 | 8.42 | 8.983 | — | — | — | 6.229 | 0.880 | — |
| | 0.015 | — | 0.048 | — | 0.012 | — | — | — | — | — | — | — | 0.176 | — |
| | 0.098 | — | 0.161 | — | 0.049 | — | 2.43 | — | 2.110 | — | 6.434 | — | 0.173 | — |
| | 0.068 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.023 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | k2.508 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.238 | 0.238 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.619 | — | 0.355 | — | 0.132 | — | — | — | — | — | 0.195 | — | 0.467 | — |
| | — | 1.242 | — | 0.712 | — | 0.265 | — | — | — | — | — | 0.391 | — | 0.937 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.735 | — | 0.351 | — | — | — | — |
| | 0.022 | — | 0.017 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.478 | — | 0.464 | — | 0.188 | — | 1.156 | — | 2.527 | — | 0.278 | — | 0.756 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.373 | — | — | — | 0.035 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.336 | 0.336 | — | — |
| | | | | | | | | | h 0.759 | h 0.759<br>i 0.392 | | | | |
| | 2.599 | g 2.634 | 3.015 | 3.015 | 2.144 | 2.144 | 11.29 | 11.291 | 7.764 | 7.764 | 24.781 | 24.781 | 2.707 | 2.707 |
| | 36.8 ° | Ksch. 1875. | 38.8 ° | Ksch. 1875. | 38.3 ° | Ksch. 1875. | | Rb. 329 | 20 ° | Rb. 415 | 35.9 ° | Rb. 177. Jo. HP. | 25 ° | Jo |

| Ort | | Molitg, Frankreich, Pyrénées-orientalis. | | | | Momialla, Toscana, Val d'Era. | | Monastir, Türkei, Rumelien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Source Llupia. | | S. Mamet-Massia. | | | | Ekihi Su. | |
| Analytiker | | Garrigou 1877. | | | | Giulj. | | della Sudda 1861. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | uormal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.066 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.151 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.065 | — | 0.070 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.211 | 0.133 | 0.191 | 0.115 | 7.583 | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.025 | — | 0.020 | — | 7.194 | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.222 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.076 | — | 0.081 | — | — | — | 0.061 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.321 | 0.374 | 0.466 | 0.524 | 1.406 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.008 | — | 0.006 | 6.979 | 8.167 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.053 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 1.891 | 0.491 | 1.500 | 0.316 | — | 11.211 | 0.222 | 0.077 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.009 | — | 0.006 | — | 4.230 | 2.965 | 0.070 | 0.070 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.033 | — | 0.026 | — | 9.995 | — | 0.620 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.690 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.002 | 0.002 | — | — | 0.060 | 0.060 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($Si O_3$) | 0.474 | — | 0.501 | — | — | — | 0.060 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.951 | — | 1.005 | — | — | — | 0.120 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 0.255 | — | 0.241 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.848 | — | 0.716 | — | 0.401 | — | 0.814 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.063 |
| Wasser | $HO$. | — | 0.035 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.234 | 0.234 | — | — | — | — |
| | | | | | | | | a 0.027 | b 0.090 |
| | | 3.081 | 3.081 | 3.012 | 3.013 | 30.193 | 30.193 | 1.810 | 1.810 |
| | | 36-38 ° | Jo | 35-38 ° | Jo | 13.7 ° | S. | | Hg. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Arsenigsaures Natron.
c. Antimonigsaures Natron.
d. Mit Kieselsäure, Thonerde und Eisen.
e. Mit Chlorcalcium und organ. Substanz.

| | Mondorff, Luxemburg. | | Monestier de Briançon, Frankreich, Hautes-Alpes. | | | | Monsummano, Italien, Lucca. | | Montabaur, Hessen-Nassau. | | | | Montalceto, Toscana, Val d'Arbia. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Source du Midi Badeq. | | Source du Nord Trinkq. | | | | Q. unter der Stadt. | | Q. über der Stadt. | | Bagni. | |
| | Kerkhof 1847. | | Tripier. | | | | Targioni-Tozzetti 1854. | | Jacobi. | | | | Giulj. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.001 | 0.001 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.107 | 1.107 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.059 | 2.059 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 86.581 | 77.323 | 6.266 | — | 2.404 | — | 2.378 | — | — | — | — | — | 0.978 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 4.822 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.412 | — |
| | 31.580 | 45.997 | — | 5.944 | — | 2.281 | — | 2.256 | — | — | — | — | — | 1.409 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.037 | 0.037 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 9.650 | 1.680 | 9.289 | 0.345 | 2.423 | 0.332 | 3.217 | 0.724 | — | e 0.383 | — | — | — |
| | — | 6.096 | 2.581 | 2.581 | 0.733 | 0.733 | 4.092 | 4.092 | — | 0.599 | 0.496 | 0.456 | 9.064 | 8.708 |
| 20 | 16.415 | — | 15.052 | — | 4.981 | — | 4.898 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.295 | — | — | — | 0.063 | — | — | — | 0.017 | — | 0.461 | — | 0.453 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 4.567 | — | 1.725 | — | 1.256 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.509 | — | — | — | — | — | — | e 0.580 | 1.344 | — | 0.405 | — | 1.255 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.652 | 0.013 | 0.346 | 0.388 | 4.112 | 5.042 |
| | 1.336 | — | 7.333 | — | 2.873 | — | 7.690 | — | 4.313 | — | 0.507 | — | 16.873 | — |
| | 0.310 | — | — | — | 0.066 | — | — | — | 0.018 | — | 0.485 | — | 0.477 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.390 | 0.390 | 0.075 | 0.075 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.072 | — | — | — | 0.366 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.144 | — | — | — | 0.734 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 6.049 | — | 2.016 | — | 3.870 | — | 1.677 | — | 0.197 | — | 5.853 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.102 | — | 4.482 | — | 1.792 | — | 4.700 | — | 2.637 | — | 0.310 | — | 9.197 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.300 | 0.300 | 0.500 | 0.500 | d 1.000 | d 1.000 | — | — | — | — | — | — |
| | b 0.0035 | b 0.0035 | | | | | | | | | | | | |
| | c 0.0016 | c 0.0016 | | | | | | | | | | | | |
| | 144.2881 | 144.2881 | 33.602 | 33.602 | 12.380 | 12.379 | 20.390 | 20.391 | 6.287 | 6.287 | 2.217 | 2.217 | 31.916 | 31.917 |
| | 24.75 ° | L. Val. Hf. | 22-30 ° | HP. | 39-45 ° | HP. | 30-35 ° | Schv. HP. | | S. | | S. | 33.7 ° | S. HP. II. 105 |

| Ort | | Montalceto, Toscana, Val d'Arbia. | | | | Mont'amiata, Toscana. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Acq. di Noceto. | | Acq. di Poggio Pinci. | | Acq. solfur. del Bagnaccio. | | Acq. dei Bagnoli. | |
| Analytiker | | Giulj. | | | | | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.151 | — | 0.978 | — | 0.346 | — | 0.346 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.238 | — | 0.412 | — | 0.346 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.370 | — | 1.409 | — | — | — | 0.328 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.483 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.670 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 1.398 | — | — | — | — | — | 0.177 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 5.273 | 5.574 | 3.680 | 2.962 | — | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 2.179 | — | — | — | — | — | 1.388 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.453 | — | 0.909 | — | — | — | 1.362 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.055 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 1.255 | — | 0.443 | — | 0.257 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 4.760 | 6.077 | 1.058 | 1.526 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 11.756 | — | 8.183 | — | — | — | 2.998 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.477 | — | 0.957 | — | 1.914 | — | 1.434 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 4.778 | — | 2.471 | — | — | — | 1.572 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 7.446 | — | 3.886 | — | 0.470 | — | 2.470 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.086 | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 21.074 | 21.074 | 18.970 | 18.969 | 3.664 | a 3.678 | 6.166 | 6.166 |
| | | 25 ° | S. HP. II. 154. | 21.2 ° | S. HP. | 16.2 ° | HP. S. 59. | 22.5 ° | HP. S. 58. |

a. Ab Wasserstoff 0.014.
b. Ab Wasserstoff, Wasser und Kohlensäure 0.158.
c. Ab Wasserstoff, Wasser und Kohlensäure 0.142.
d. Schwefelmagnesium.
e. Ab Wasserstoff 0.012.
f. Ab Wasserstoff, Wasser und Kohlensäure 0.079.
g. Mit Magnesia.
b. Mit Humus.
k. Ab Wasserstoff und Wasser 0.015.
m. Ab Wasserstoff und Wasser 0.033.

| | Mont'amiata, Toscana. | | | | | | | | Montbarri, Schweiz, Freiburg. | | Montbrison, Frankreich, Loire. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Acq. santa della Lame. | | Acq. Passante. | | Acq. Puzzola di S. Salvadore. | | Acq. del Vivo = dei Ripacci. | | | | S. de l'Hôpital. | | S. de la Rivière. | |
| | Giulj. | | | | | | | | Lüthy 1825. | | Denis. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.914 | — | — | — | ? | ? | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.389 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.694 | — | 1.388 | — | 2.082 | — | 0.346 | — | — | — | 1.750 | — | 1.750 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.694 | — | 0.694 | 0.023 | 0.694 | 1.402 | 0.346 | — | 0.859 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.004 | — | 1.270 | — | 0.832 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.965 | — | 1.382 | — | 0.755 | — | 0.482 | — | — | — | 0.256 | — | 0.546 |
| | — | 0.670 | — | 1.005 | — | 0.335 | — | 0.335 | — | — | — | 0.169 | — | 0.362 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.604 | 3.690 | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 4.883 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.143 | — | — | — | — |
| | — | 0.890 | — | 1.780 | — | — | — | 0.443 | — | — | 38.986 | 38.312 | 28.656 | 29.077 |
| | 2.115 | 3.050 | 2.115 | 3.021 | 2.115 | — | 1.058 | 1.526 | — | — | 5.181 | 5.181 | 2.286 | 2.286 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | g 8.077 | — | 2.160 | — | 4.824 | — |
| | 1.914 | — | 2.872 | — | 0.957 | — | 0.957 | — | — | — | 0.483 | — | 1.034 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.859 | — | h 1.200 | — | h 0.750 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.408 | — | 1.505 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.640 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.864 | — | 0.199 | — | 1.456 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | — | — | 1.980 | — | — | — | 4.936 | — | 1.981 | — | 3.270 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.406 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.750 | 0.750 | 0.350 | 0.350 |
| | | | | | — | d 0.507 | | | | | | | | |
| | 5.417 | b 5.575 | 7.069 | c 7.211 | 6.762 | 6.774 | 2.707 | f 2.786 | 17.282 | 17.282 | 50.510 | k 50.526 | 39.650 | m 39.684 |
| | 8.7 ° | HP. | 8.7 ° | HP. | 8.7 ° | HP. | 10 ° | HP. | | L. H. MH. | | HP. | | HP. |

| Ort | | Montbrison, Frankreich, Loire. | | Mont-Dore, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | S. Romaine. | | S. Bertrand oder dela Madeleine. | | S. de César (Caroline). | | S. du Pavillon No. 3. oder Saint-Jean. | |
| Analytiker | | Denis. | | Lefort 1862. | | | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.253 | — | 0.174 | — | 0.253 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.950 | — | 3.685 | — | 3.587 | — | 3.630 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | 0.261 | — | 0.455 | — | 0.454 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.802 | — | 2.637 | — | 2.472 | — | 2.420 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.292 | — | 0.216 | — | 0.245 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.689 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.473 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.296 | — | 0.203 | — | 0.296 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.518 | — | 0.590 | — | 0.518 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.486 | — | 0.445 | — | 0.466 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO\ SO_3$ | — | — | — | 0.197 | — | 0.245 | — | 0.223 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 34.316 | 35.237 | 5.618 | 6.868 | 5.536 | 6.978 | 5.688 | 6.790 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 6.430 | 6.430 | 1.757 | 0.885 | 1.676 | 0.592 | 1.676 | 0.565 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.981 | — | 3.423 | — | 3.209 | — | 3.142 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.352 | — | 0.207 | — | 0.258 | — | 0.235 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | 0.009 | 0.009 | 0.009 | 0.009 | 0.009 | 0.009 |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | a 0.650 | — | 1.654 | — | 1.552 | — | 1.686 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.304 | — | 3.319 | — | 3.114 | — | 3.383 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.755 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.112 | — | 0.083 | — | 0.094 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.025 | — | 2.071 | — | 2.004 | — | 2.166 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.250 | 0.250 | — | — | — | — | — | — |
| | | 47.929 | b47.965 | 17.279 | 17.278 | 16.703 | 16.704 | 16.974 | 16.974 |
| | | | HP. | 45 ° | Jo. Hg. | 43.1 ° | Jo. Hg. | 44 ° | Jo. Hg. |

a. Mit Humus.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.035.
c. Unterschweligsaures Natron.

| | Mont-Dore, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | | | Monte Alfeo, Italien, Pavia. | | Montecatini, Italien, Lucca. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | S. Ramond. | | S. Rigny. | | | | Angiolo. | | Cava. | | Cipollo (Bagno del Tettuccio). | | Cratere. | |
| | Lefort 1862. | | | | Brugnatelli 1874. | | Possenti 1860. | | Casanti 1854. | | Piria, Targioni und Taddei 1853. | | Dupuis 1859. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | 0.071 | 0.071 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 1.340 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 3.074 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.174 | — | 0.190 | — | — | — | 1.172 | — | 1.130 | — | 0.053 | — | 1.395 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.578 | — | 3.600 | — | 11.290 | 3.104 | 112.065 | 96.957 | 58.946 | 51.468 | 56.188 | 51.590 | 99.720 | 86.338 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.822 | — | 0.483 | — | — | — | — | — | — | 0.482 | — | 0.692 | — |
| | — | 2.095 | — | 2.382 | — | 7.766 | — | 13.460 | — | 6.253 | — | 4.888 | — | 12.466 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.169 | — | 0.263 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.203 | — | 0.222 | — | — | — | 1.370 | — | 1.320 | — | 0.062 | — | 1.630 | — |
| | 0.571 | — | 0.569 | — | 4.438 | 8.784 | 1.907 | 14.092 | 0.422 | 5.570 | — | 0.038 | — | 6.102 |
| | — | 0.385 | — | 0.448 | 8.259 | 8.259 | 1.555 | 1.555 | 4.112 | 4.112 | 8.538 | 9.147 | 6.636 | 7.511 |
| 20 | — | — | — | — | 7.191 | — | 10.679 | — | 3.900 | — | 0.755 | — | 5.562 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.301 | — | 0.237 | — | — | — | 0.089 | — | — | — | 0.084 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 1.782 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.537 | 6.958 | 5.567 | 6.763 | — | — | — | 6.512 | — | 4.156 | — | 5.860 | — | 10.359 |
| | 1.647 | 0.128 | 1.628 | 0.499 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.720 | — | 3.092 | — | 2.469 | — | 6.166 | — | 3.989 | — | 5.547 | — | 10.296 | — |
| | 0.317 | — | 0.250 | — | — | — | 0.094 | — | — | — | 0.088 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.064 | 0.064 | — | — | 0.060 | 0.060 | — | — |
| | 0.009 | 0.009 | 0.0096 | 0.0096 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 1.550 | — | 1.653 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.150 | — |
| | — | 3.110 | — | 3.317 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.301 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.065 | — | 0.101 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.046 | — | 2.101 | — | 1.510 | — | — | — | — | — | — | — | 0.214 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.709 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 5.500 | 5.500 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | c 0.198 | c 0.198 | | | | | | | | |
| | 16.197 | 16.197 | 16.6916 | 16.6926 | 40.756 | 40.757 | 133.900 | 133.901 | 72.689 | 72.689 | 71.720 | 71.720 | 124.686 | 124.686 |
| | 42.4 ° | Jo. Hg. | 43.2 ° | Hg. | | Schv. | 18 ° | Hg. | 17 ° | Hg. | 25 ° | Schv. | 25 ° | Hg. |

| Ort | | Montecatini, Italien; Lucca. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Fortuna. | | Leopoldine. | | Martinelli. | | Media. | |
| Analytiker | | Targioni-Tozzetti 1848. | | a | | Targioni-Tozzetti 1848. | | Buonamici 1861. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 2.285 | — | 3.183 | — | — | — | 1.540 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 111.738 | 105.556 | 185.948 | 166.481 | 86.603 | 78.716 | 98.843 | 93.773 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 2.098 | 6.927 | — | — | — | 7.375 | 0.527 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.711 | — | 24.193 | — | 7.482 | — | 11.665 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 2.670 | — | 3.719 | — | — | — | 1.800 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 6.550 | — | — | 15.516 | 0.509 | 2.884 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 2.185 | 9.563 | 0.609 | 9.366 | 13.190 | 13.190 | 3.710 | 12.368 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 22.103 | — | 2.275 | — | 8.405 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.250 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 14.391 | — | 8.585 | — | 7.562 | — | 6.482 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 10.703 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.222 | — | 8.005 | — | 7.305 | — | 6.245 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.263 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.179 | 0.179 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.190 | — | — | — | 0.020 | — | 0.010 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.381 | — | — | — | 0.040 | — | 0.020 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.272 | — | — | — | 0.028 | — | 0.014 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 136.258 | 136.257 | 227.753 | 227.753 | 109.902 | 109.902 | 126.388 | 126.389 |
| | | 18 ° | Hg. | 31 ° | Schv. Jo. | 19 ° | Hg. | 20 ° | Hg. |

a. Piria, Targioni-Tozzetti und Taddei 1853.
b. Bei Hager ebenso, aber einfach kohlensaure Salze.

## Montecatini, Italien, Lucca.

| | Olivo. | | Papo. | | Regina. | | Bagno regio. | | Rinfresco (Acqua Medicea). | | Speranza. | | Tamerigi. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | a | | Giulj. | | a | | a | | a | | Mori 1861. | | Giuntini-Possenti 1860. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M. W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.220 | 0.220 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.674 | — | — | — | 1.410 | — | 1.367 | — | 0.791 | — | — | — | 0.317 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 63.659 | 57.621 | 193.370 | 176.214 | 105.289 | 96.700 | 103.868 | 95.928 | 40.008 | 35.010 | 85.230 | 83.677 | 90.178 | 79.270 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 16.138 | 4.991 | 1.723 | — | 0.800 | 1.835 | 1.771 | — | 9.562 | 2.539 | — | — |
| 10 | — | 5.140 | — | 29.302 | — | 9.108 | — | 5.305 | — | 6.220 | 1.927 | 11.607 | — | 10.111 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.068 | — | — | — | 0.0044 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.787 | — | — | — | 1.648 | — | 1.597 | — | 0.924 | — | — | — | 0.370 | — |
| | 26.069 | 28.890 | — | — | — | 6.223 | — | — | — | 3.221 | — | — | 0.617 | 7.235 |
| | 2.646 | 2.646 | 13.163 | 27.254 | 1.910 | 4.088 | 14.274 | 15.230 | 0.225 | 2.464 | — | 8.880 | 2.968 | 2.968 |
| 20 | 2.385 | — | 15.970 | — | 7.211 | — | — | — | 4.930 | — | 10.064 | — | 6.049 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.330 | — | — | — | 0.080 | — | 0.184 | — | 0.034 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.564 | — | 22.011 | — | 4.291 | — | 10.187 | — | 3.009 | — | 1.091 | — | 6.784 |
| | — | — | — | — | — | — | 2.416 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.148 | — | 21.132 | — | 4.190 | — | 6.887 | — | 2.855 | — | 1.911 | — | 6.722 | — |
| | 0.347 | — | — | — | 0.084 | — | 0.194 | — | 0.036 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.263 | 0.263 | — | — | 0.047 | 0.047 | 0.133 | 0.133 | 0.025 | 0.025 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.082 | — | — | — | 0.065 | 0.130 | — | — | — | — | 0.370 | — | 0.090 | — |
| | — | 0.165 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.742 | — | 0.181 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.026 | — | — | — | 0.0017 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.050 | — | — | — | 0.088 | — | — | — | — | — | 0.528 | — | 0.128 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.072 | 0.072 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 100.484 | 100.483 | 259.773 | 259.772 | 122.1687 | 122.1694 | 130.169 | 130.169 | 50.774 | 50.774 | 109.284 | 109.284 | 106.994 | 106.994 |
| | | Schv. Jo. | 25 ° | S. | 19 ° | Schv. Jo. | 21 ° | Schv. Jo. | 28 ° | Schv. Jo. b | 18 ° | Hg. | 19 ° | Hg. |

| Ort | | Montecatini, Italien, Lucca. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Acq. del Tettuccio. | | Tintorini. | | Torretta (Baldini). | | Villino. | |
| Analytiker | | a | | Casanti 1863. | | Buonamici 1861. | | Bechi 1848. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.501 | — | 1.857 | — | 0.847 | — | 0.745 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 48.532 | 46.549 | 118.999 | 101.006 | 123.315 | 113.990 | 76.503 | 68.513 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 2.514 | — | 3.482 | — | 1.948 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.444 | — | 19.757 | — | 10.491 | — | 7.026 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.585 | — | 2.170 | — | 0.990 | — | 0.870 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 1.353 | — | 16.160 | — | 4.273 | 0.676 | 2.504 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.209 | 6.387 | 1.958 | 6.360 | 5.591 | 8.054 | 2.963 | 2.963 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 4.539 | — | 18.771 | — | 6.110 | — | 1.071 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.111 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 1.115 | — | 5.845 | — | 7.330 | — | 8.320 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.963 | — | 5.774 | — | 7.151 | — | 7.988 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.117 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.080 | 0.080 | — | — | 0.010 | 0.010 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.070 | — | 0.050 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.140 | — | 0.100 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.100 | — | 0.071 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 60.539 | 60.540 | 151.224 | 151.225 | 145.165 | 145.166 | 90.071 | 90.071 |
| | | 23 ° | Schv. Jo. b | 19 ° | Hg. | 23 ° | Hg. | 18 ° | Hg. |

a. Piria, Targioni-Tozzetti und Taddei 1853.
b. Bei Hager einfach kohlensaure Salze in gleichen Mengen.
c. Doppeltkohlensaures Lithion.
d. Doppeltkohlensaures Ceroxydul.
e. Cerchlorür.
f. Kieselsaures Kali.
g. Phosphorsäure.
h. Kohlensaures Lithion.
k. Schwefelsaure Thonerde.
m. Ab Wasserstoff und Wasser 0.018.

| | Montefalcone, Oesterreich, Friaul. | | Montemayor y Bejar, Spanien, Caceres. | | Monte Rotondo, Toscana. Val di Cornia. | | Monte Perego, Italien, Cremona. | | Montferrand, Frankreich, Aude. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Hauptq. | | Acqua forte. | | | | S. du Cercle. | | Bain fort. | | B. des Ladres. | |
| | v. Hauer 1858. | | Lletget und Moreno 1845. | | Giulj. | | Cenedella 1872 (?). | | Julia und Reboulh. | | | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.246 | 0.246 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.6950 | 0.6950 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.088 | 0.0636 | 0.1827 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 101.380 | 99.656 | 0.3897 | — | 0.346 | — | 0.230 | — | 0.650 | 0.650 | 0.625 | — | 2.000 | 0.323 |
| | — | — | — | 0.1589 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 11.083 | 3.637 | — | — | 0.173 | — | 0.600 | — | 1.350 | 1.106 | 7.719 | 3.288 | 2.726 | 1.856 |
| | — | 8.554 | — | — | 0.173 | 0.704 | — | 0.357 | — | 0.285 | — | 5.770 | 5.486 | 8.093 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.182 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.370 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.256 | — | — | — | — | — | — |
| | 2.440 | — | 0.2255 | 0.0078 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.420 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.501 | 14.914 | — | 0.0684 | — | 0.219 | 0.026 | 0.026 | 1.000 | 1.309 | 2.039 | 1.263 | — | 1.100 |
| 20 | 8.760 | — | — | — | 2.082 | — | — | — | 0.350 | — | 0.439 | — | 2.125 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 2.775 | 2.775 | — | — | 0.620 | 0.620 | — | 1.474 | — | 0.982 |
| | — | — | — | 0.1030 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | 0.346 | 1.188 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.872 | 0.0518 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.620 | — | 2.031 |
| | — | — | 0.0730 | — | — | — | 3.261 | 4.068 | — | — | — | 6.799 | — | — |
| | 1.830 | — | 0.1260 | — | — | — | 23.328 | — | — | — | 7.024 | — | 1.135 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.731 | — | — | — | 1.552 | — | 1.034 | — |
| 30 | — | — | 0.1085 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.6260 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.140 | — | 0.6610 | — | — | — | 0.980 | — | — | — | 0.075 | — | 0.050 | — |
| | — | 0.281 | — | 1.1624 | — | — | — | 0.242 | — | — | — | 0.150 | — | 0.100 |
| | — | — | — | 0.1029 | — | — | — | 1.642 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.588 | — | 8.110 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.070 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.020 | — | 0.5325 | — | — | — | 14.104 | — | — | — | 0.108 | — | 0.070 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.3030 | 0.3030 | — | — | 0.980 | 0.980 | — | — | — | — | — | — |
| | | | c 0.4680<br>d 0.1297 | e 0.1079<br>f 0.0702<br>g 0.2710<br>h 0.1552 | k 1.040 | k 1.040 | | | | | | | | |
| | 131.450 | 131.450 | 3.9208 | 3.9209 | 6.935 | 6.934 | 30.136 | m 30.155 | 3.970 | 3.970 | 19.473 | 19.472 | 14.556 | 14.555 |
| | 37.5 bis 38.6 ° | Brsch. | 42 ° | Rb. 86. Jo | 26.2 ° | HP. | 10 ° | Schv. | | HP. | | HP. | | HP. |

| Ort | | Montferrand, Frankreich, Aude. | | | | Montione di Piombino, Toscana. | | Mont-Lignon, Frankreich, Seine-et-Oise. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | S. du Pont. | | B. dela Reine. | | | | | |
| Analytiker | | Julia und Reboulh. | | | | Giulj. | | Soc. de médecine. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.650 | — | 3.000 | — | 4.165 | — | 1.370 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 1.134 | — | 3.884 | 1.855 | 1.289 | — | 0.479 | 0.025 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.941 | — | 5.217 | — | 5.407 | 0.288 | 1.253 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.040 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.569 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.409 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.994 | 0.795 | 1.969 | 2.293 | 0.306 | — | — | 0.188 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.507 | — | 1.394 | — | — | — | 0.212 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.819 | — | 1.147 | — | 0.455 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.835 | — | 3.849 | — | 5.345 | — | 1.758 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 1.742 | — | 2.391 | 1.513 | 3.578 | — | 0.413 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.253 | — | 5.297 | — | 15.765 | — | 1.030 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.862 | — | 1.207 | — | 0.479 | — | 1.168 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.105 | — | — | — | 3.401 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.164 | — | — | — | 5.342 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | a11.800 | a11.749 | — | — |
| | | 6.400 | 6.401 | 16.751 | 16.752 | 35.317 | 35.317 | 4.547 | b 4.615 |
| | | | HP. | | HP. | 35° | S. | | S. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.068.
c. Mit Phosphaten, Thonerde, Eisen u. s. w.
d. Angegeben als „Unlöslich".
e. Mit schwefelsaurem Kalk.
f. Beide Autoren geben die gleichen Mengen für 1000.
g. Fluornatrium.
h. Doppeltkohlensaures Kali.

| | Montmirail, Frankreich, Vaucluse. | | | | Montpezat, Frankreich, Ardèche. | | Moosbad, Schweiz, Uri. | | Morgins, Schweiz, Wallis. | | St. Moritz, Schweiz, Graubündten. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | S. sulfureuse. | | S. verte purgat. | | | | | | | | Alte grosse Mauritiusq. | | Neue Paracelsusq. | |
| | Vauquelin. | | Henry 1856. | | Poggiale? | | Bolley und Schulz 1859. | | Franc 1852. | | Husemann 1874. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.00013 | 0.00013 | 0.00002 | 0.00002 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0054 | 0.0054 | 0.0010 | 0.0010 |
| | 0.152 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.348 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.3213 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0224 | 0.0224 | 0.0195 | 0.0195 |
| | — | — | 12.02 | — | 0.080 | — | 0.082 | — | 0.8807 | — | 0.4130 | — | 0.3256 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0085 | 0.0085 | 0.0088 | 0.0088 |
| 10 | — | — | — | 0.35 | — | — | — | — | 0.4111 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 11.00 | — | 0.076 | — | 0.078 | — | 1.4426 | — | 0.3894 | — | 0.3072 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0010 | — | 0.0011 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0905 | — | 0.0013 | — | 0.0008 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.179 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.060 | 0.060 | 0.7536 | 0.5301 | 0.1438 | 0.1438 | 0.1480 | 0.1480 |
| | 2.909 | 2.275 | 38.19 | 43.80 | — | — | 0.031 | — | — | — | 3.0732 | 0.5470 | 3.2100 | 0.4775 |
| | 5.678 | 5.678 | 105.09 | 104.65 | 0.141 | 0.141 | — | 0.010 | — | — | — | 1.8478 | — | 1.8955 |
| 20 | 10.461 | — | 8.30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0011 | — | 0.0012 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.011 | — | 0.1953 | — | 0.3143 | — | 0.4715 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | 0.0502 | — | 0.0531 |
| 25 | — | 6.511 | — | 2.01 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.103 | 0.246 | — | — | 0.2820 | 2.7511 | 4.9712 | 1.8389 | 3.8416 |
| | — | — | — | — | 0.531 | 0.531 | 0.647 | 0.636 | — | 0.5543 | 1.9710 | — | 2.0219 | — |
| | 7.056 | — | 5.50 | — | 1.318 | — | 1.781 | — | e2.0950 | — | 12.2691 | — | 13.0195 | — |
| | — | — | — | — | 0.510 | — | 0.012 | — | 0.2056 | — | 0.3309 | — | 0.4963 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | 0.0529 | — | 0.0559 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0033 | 0.0033 | 0.0072 | 0.0072 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0361 | 0.0361 | 0.0523 | 0.0523 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | — | — | 0.0036 | 0.0036 | 0.0033 | 0.0033 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | c 3.90 | — | d 0.400 | — | 0.216 | — | 0.3482 | — | 0.4017 | — | 0.5345 | — |
| | — | — | — | 7.83 | — | — | — | 0.317 | — | 0.6986 | — | 0.8060 | — | 1.0725 |
| | — | — | — | — | — | 0.763 | — | 0.111 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 7.052 | — | — | — | 0.111 | — | 0.601 | — | 0.0864 | — | 4.5748 | — | 4.9080 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0347 | — | 0.0005 | — | 0.0003 | — |
| 40 | — | 4.312 | — | 3.36 | — | 1.024 | — | 1.252 | — | 0.5438 | — | 7.7616 | — | 8.4752 |
| | — | — | — | — | — | 0.051 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.080 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.345 | 0.345 | 0.0210 | 0.0210 | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | — | h 0.6265 | g 0.0063 | g 0.0063 | g 0.0174 | g 0.0174 |
| | 26.256 | 26.256 | 173.00 | 173.00 | 2.980 | 2.979 | 3.437 | 3.438 | 5.0712 | 5.0711 | 21.49403 | 21.49413 | 21.76162 | 21.76152 |
| | 16 ° | HP. | 18 ° | Jo. L. | 12 ° | Ksch. 1875. | 12.5° | M. A. L Hydr. | 7.5 ° | MA. HP. f | 6.6 ° | Hg. Jo. A. Ph. | 5.5 ° | Jo. Hg. A. Ph. 1875 |

| Ort | | Morsleben, Prov. Sachsen. | | Mortajone, Toscana. | | Moskau, Russland. | | La Motte, Frankreich, Isère. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Amalienbad. a | | | | Neskutschnoje-Q. | | S. dela Dame. | |
| Analytiker | | Gren. | | Giulj. | | Reuss. | | Henry 1842. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | 0.627 | 0.627 | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | 0.311 | 0.311 | 0.773 | 0.773 | — | 0.500 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 27.517 | 17.629 | — | — | 37.471 | 16.946 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 2.954 | 2.954 | 0.117 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 0.273 | 0.273 | 0.252 | 8.248 | 0.149 | 0.075 | — | 18.518 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.169 | — | 0.467 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.909 | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.670 | — | 0.415 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.584 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 4.430 | 19.401 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 2.515 | 2.515 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.976 | — | — | — | — | — | 14.000 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.853 | — | — | — | — | — | 0.131 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.125 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 12.683 | — | — | — | 9.731 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.158 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.703 | — | 10.380 | — | 3.492 | — | 9.216 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.898 | — | 1.914 | — | 1.186 | — | 0.138 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | 0.143 | — | 0.321 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.644 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.273 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.675 | — | — | — | 1.266 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.065 | — | 0.179 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.924 | — | — | — | 2.678 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 0.119 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 2.850 | 2.850 | 43.955 | b 44.031 | 5.925 | 5.926 | 68.854 | 68.853 |
| | | | S. | 26.2° | S. HP. I. 165. | 6.2° | S. | 60° | Jo. |

a. Scheint eingegangen zu sein.
b. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.077.
c. Phosphorsaure Thonerde.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Doppeltkohlensaures Kali.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.

| | La Motte, Frankreich, Isère. | | Mseno (Mscheno), Böhmen. | | | | | | Mühldorf, Oberbayern. | | Müllaken, Oberösterreich. | | Müllheim, Baden. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **S. du Puits.** | | **Linke Q.** | | **Mittlere Q.** | | **Rechte Q.** | | **Annabrunnen.** | | | | | |
| | Henry 1842. | | Lerch 1861. | | | | | | Vogel. | | Effenberger 1866. | | v. Babo 1857. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.200 | 0.200 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.600 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 40.195 | 15.454 | 0.076 | — | 0.068 | — | 0.074 | — | 0.102 | — | 0.084 | — | 0.421 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 22.331 | — | 0.072 | — | 0.064 | — | 0.070 | — | 0.055 | — | 0.059 | — | 0.400 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.558 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.028 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.012 | — | — | — | — |
| | 0.701 | — | 0.235 | 0.235 | 0.218 | 0.218 | 0.203 | 0.203 | 0.152 | — | 0.190 | — | 0.170 | 0.170 |
| | 5.034 | 22.590 | 1.526 | 0.522 | 1.251 | 0.126 | 1.181 | 0.151 | 0.006 | — | — | — | — | — |
| | 2.970 | 2.970 | 0.602 | 0.602 | 0.853 | 0.853 | 1.006 | 1.006 | — | — | 0.067 | 0.190 | 0.431 | 0.431 |
| 20 | 16.500 | — | 2.988 | — | 2.492 | — | 2.725 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.262 | 0.213 | 0.213 | 0.412 | 0.614 | 0.505 | 0.741 | — | 0.139 | — | 0.011 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 2.262 | — | 1.920 | — | 1.874 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 12.257 | — | — | — | — | — | — | 0.184 | 0.320 | — | 0.108 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.794 | 0.794 | 0.430 | 0.299 | 0.363 | 0.363 |
| | 11.520 | — | — | — | — | — | — | — | 3.000 | — | 1.062 | — | 5.688 | — |
| | 0.276 | — | — | — | 0.213 | — | 0.248 | — | 0.179 | — | 0.011 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.085 | — | 0.100 | — | 0.254 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.386 | — | 0.427 | — | 0.467 | — | 0.343 | — | — | — | 0.343 | — | 0.240 | — |
| | — | 0.774 | — | 0.857 | — | 0.937 | — | 0.688 | — | — | — | 0.655 | — | 0.443 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.036 |
| | — | — | — | 1.194 | — | 0.994 | — | 1.088 | — | 1.138 | — | 0.071 | — | 1.994 |
| | 0.214 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 | — | — | — |
| 40 | — | — | — | — | — | 0.118 | — | 0.136 | — | 1.776 | — | 0.584 | — | 3.476 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.130 | 0.130 | 0.340 | 0.340 | — | — |
| | | | c 0.063 | d 0.088 | c 0.074 | d 0.103 | c 0.189 | d 0.264 | — | e 0.159 | — | e 0.199 | | |
| | 77.996 | 77.996 | 6.130 | 6.130 | 6.048 | 6.047 | 6.474 | 6.475 | 4.547 | f 4.551 | 2.533 | 2.532 | 7.313 | 7.313 |
| | 60 ° | Jo. | | Hg. | | Hg. | | Hg. | | S. | 8.7 ° | A. Ph. 1866 | | Hg. |

| | Ort | | Mülligen, Schweiz, Aargau. | | Münchshofen, Bayern. | | Münsterberg, Schlesien. | | Muskau, Preussen, Liegnitz. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | | | Hunger- oder Zehrbr. | | Badeq. | |
| | Analytiker | | Bolley. | | Buchner. | | Burgund 1823. | | Duflos 1854. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | HS | — | — | — | — | — | — | ? | ? |
| | Schwefelnatrium | NaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | KaCl | — | — | 0.277 | 0.277 | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | NaCl | a 5.00 | — | — | — | 0.556 | — | 4.445 | — |
| | Chlorlithium | LiCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | MgCl | — | — | 0.037 | — | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | CaCl | — | 4.74 | — | — | 0.056 | 0.583 | — | 4.217 |
| | Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | — | — | 0.029 | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | Fe | — | — | — | 0.020 | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.177 | 0.177 |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 324.39 | 330.46 | — | — | — | 0.308 | 1.178 | 5.029 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 15.08 | 15.08 | — | — | — | — | 1.460 | 1.460 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 13.56 | — | — | — | 0.472 | — | 21.743 | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.197 | 7.838 | 12.956 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.217 | 0.217 |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 4.56 | — | — | — | — | — | 6.643 |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.388 | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 1.520 | 1.568 | — | — | — | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 1.390 | — | 2.533 | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.057 | — | 0.207 | — | 5.387 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.095 | — | — | — | 0.672 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.348 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.181 | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | CaO | — | 3.19 | — | 0.666 | — | 0.914 | — | 6.824 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.548 | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.850 | — | 1.434 | — | 2.962 |
| | Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | HO. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | 0.070 | 0.070 | 0.150 | 0.150 | 0.530 | 0.530 |
| | | | | | b 0.532 | b 0.532 | | | — | f 1.831 |
| | | | | | c 0.393 | — | | | | |
| | | | | | — | d 0.180 | | | | |
| | | | 358.03 | 358.03 | 4.371 | n 4.373 | 3.974 | 3.974 | 44.195 | 44.194 |
| | | | | MA. L. | 15 ° | HP. | 12.5 ° | e | 12 ° | L. Hg. HP. |

a. Mit Eisen, Phosphorsäure, kohlens. Kalk und Kieselsäure.
b. Salpetersaurer Kalk. c. Phosphorsaurer Kalk.
d. Phosphorsäure.
e. Nach Hille, Bäder und Heilq. Schlesiens. Leipzig 1838.
f. Schwefelsaure Thonerde.
g. Doppeltkohlensaures Kali.
h. Kieselsaure Magnesia.
i. Nach einer brieflichen Mittheilung des Besitzers.
k. Schwefelsaures Zinkoxyd.
n. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.

| | Muskau, Preussen, Liegnitz. | | | | Nagold, Württemberg. | | Nammen, Preussen, Minden. | | Nancy, Frankreich, Meurthe. | | Nauheim, Hessen-Nassau. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Neue Schwefelq. | | Trink- oder Hermannsq. | | Röthenbach-Bad. | | Schwefelq. | | | | Friedrich-WilhelmsSprudel No. XII. | | Karlsbrunnen. | |
| | Lampadius 31. | | Duflos 1854. | | Zeller 1829. | | ? | | Mathieu. | | Will 1871. | | Uloth 1871. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.093 | 0.093 | 0.0156 | 0.0156 |
| | 0.616 | 0.616 | ? | ? | — | — | 0.687 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.641 | 2.217 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 11.194 | 11.194 | 0.726 | 0.726 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.712 | 0.712 | 0.113 | 0.113 |
| | — | — | 0.566 | — | — | — | 4.176 | — | 0.400 | — | 292.882 | 271.150 | 98.588 | 90.755 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.536 | 0.536 | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 0.094 | — | — | — | — | — | 5.297 | 5.297 | 2.048 | 0.502 |
| | — | — | — | 0.537 | — | 0.109 | — | 3.962 | — | 0.379 | 33.254 | 53.571 | 10.578 | 19.762 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.431 | — | 0.075 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.327 | 0.158 | 0.049 | 0.049 | — | — | 0.237 | 0.237 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.686 | 0.496 | — | — | 1.244 | 3.346 | — | 0.241 | — | 0.179 | — | — |
| | 0.245 | 0.161 | 0.858 | 0.858 | 0.893 | 1.012 | 8.813 | 8.813 | — | — | — | — | — | 1.954 |
| 20 | 0.584 | — | 4.602 | — | 0.231 | — | 7.546 | — | 0.699 | — | 0.282 | — | 2.277 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.499 | — | 0.087 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.906 | 1.987 | 4.351 | — | — | — | — | — | 0.524 | — | 0.470 | — | 0.142 |
| | — | — | 0.072 | 0.072 | — | — | — | — | — | — | — | 0.066 | — | — |
| 25 | — | — | — | 1.132 | — | 0.057 | — | 3.255 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.258 | — | 27.173 | — | 9.838 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.041 | — | — | — | 2.930 | — | 7.157 | — | 5.041 | — | 26.078 | — | 9.512 | — |
| | 0.954 | — | 2.488 | — | — | — | — | — | 0.552 | — | 0.495 | — | 0.150 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.069 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 | 0.006 | 0.0018 | 0.0018 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.002 | 0.002 | — | — |
| 35 | 0.325 | — | 0.380 | — | — | — | 0.043 | — | — | — | 0.213 | — | 0.087 | — |
| | — | — | — | 0.762 | — | — | — | 0.086 | — | — | — | 0.427 | — | 0.174 |
| | — | 0.538 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.624 | — | 1.180 | — | 3.891 | — | 2.057 | — | — | — | — |
| | — | — | 0.187 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.464 | — | 1.368 | — | 1.790 | — | 4.374 | — | 3.233 | — | 0.304 | — | 0.124 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.363 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.950 | 0.950 | 0.101 | 0.101 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | f1.953 | f 1.953<br>h 0.071<br>g 0.178 | — | f0.625 | | | | | | | k0.084 | k0.084 | | |
| | 5.995 | 5.995 | 11.976 | 11.975 | 4.148 | 4.148 | 30.544 | 30.544 | 6.692 | 6.692 | 371.696 | 371.695 | 124.1834 | 124.1824 |
| | 12 ° | Hg. | 12 ° | L. Hg. HP. | 10-11° | HP. Hy. | 12.5 | i | | S. | 39 ° | HP. Val. | | HP. Hf. |

| Ort | | Nauheim, Hessen-Nassau. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Kurbrunnen No. VIII unverdünnt. | | verdünnt. b | | Ludwigsbr. Alcalischer Säuerling. | | Salzbrunnen No. IX. | |
| Analytiker | | Will (1870. ?) | | | | (Will ?) | | Bromeis. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.070 | 0.070 | 0.430 | 0.430 | — | — | 0.582 | 0.582 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 10.349 | 10.349 | 5.269 | 5.269 | — | — | 7.130 | 7.130 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.371 | 0.371 | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 154.171 | 144.456 | 73.891 | 64.464 | 5.140 | — | 184.330 | 170.882 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.276 | 0.276 | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 7.419 | 7.419 | 3.730 | 3.730 | — | 0.903 | 3.008 | 3.008 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 5.275 | 14.294 | 4.498 | 13.442 | — | 3.821 | 13.950 | 26.708 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.280 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.142 | — | 0.522 | — | — | — | 0.750 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.255 | 0.111 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.181 | — | 0.618 | — | — | — | 1.010 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.324 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.320 | — | 0.132 | — | 0.183 | — | 0.248 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.077 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 11.859 | — | 11.249 | — | 6.355 | — | 15.974 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 1.661 | 0.599 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 11.517 | — | 10.957 | — | 4.961 | — | 15.494 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.337 | — | 0.139 | — | 0.193 | — | 0.261 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.080 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.0027 | 0.0027 | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | 0.0014 | 0.0014 | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.186 | — | 0.122 | — | 0.098 | — | 0.200 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.373 | — | 0.245 | — | 0.197 | — | 0.401 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.266 | — | 0.172 | — | 0.140 | — | 0.286 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | a 0.067 | a 0.067 | | | | | | |
| | | 190.5471 | 190.5461 | 99.654 | 99.655 | 12.308 | 12.309 | 226.045 | 226.046 |
| | | 21 ° | Ksch. 1871. | | Brsch. | 18.8° | Brsch. | 24 ° | Val. L. |

a. Schwefelsaures Zinkoxyd.
b. Mit der gleichen Menge Ludwigsbrunnen.
c. Schwefelmagnesium.

| | Nauheim, Hessen-Nassau. | | | | | | Naumburg am Bober, Schlesien. | | | | Navalpino, Spanien, Ciudad-Real. | | Neapel, Italien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Salzbrunnen verdünnt. b | | Sprudel, grosser VII. | | kleiner XI. | | Mineralq. I. | | Mineralq. II. | | | | Bagnoli. | |
| | Bromeis. | | Will 1871. | | | | Pitsch. | | | | Cabrera 1841. | | Ricci. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.291 | 0.291 | 0.067 | 0.067 | 0.051 | 0.051 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.215 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.560 | 3.560 | 4.974 | 4.974 | 7.174 | 7.174 | — | — | — | — | — | — | — | 0.720 |
| | — | — | 0.550 | 0.550 | 0.433 | 0.433 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 96.655 | 85.989 | 218.199 | 198.548 | 171.357 | 153.507 | 2.428 | — | — | — | — | — | 12.679 | 9.438 |
| | — | — | 0.492 | 0.492 | 0.323 | 0.323 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 3.158 | 3.158 | 4.433 | 4.433 | 3.704 | 3.704 | — | — | 0.931 | 0.677 | 2.272 | 1.669 | — | — |
| | 5.352 | 15.472 | 17.008 | 35.416 | 12.602 | 29.293 | — | 2.303 | — | 0.297 | 0.241 | 0.946 | — | 1.991 |
| | — | — | — | 0.337 | — | 0.348 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.443 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.842 | — |
| | — | 0.386 | — | 0.170 | — | 0.120 | 1.967 | — | — | — | — | — | 5.606 | 5.269 |
| | — | — | — | — | — | — | 2.819 | 2.300 | 1.434 | 0.572 | — | 0.292 | — | 0.860 |
| 20 | 6.690 | — | 0.263 | — | 0.129 | — | — | — | — | — | 1.182 | — | — | — |
| | — | — | 0.390 | — | 0.403 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.334 | — | 0.373 | — | 0.303 | — | 2.763 | — | 1.091 | — | 0.949 | — | 0.007 |
| | — | 0 024 | — | 0.063 | — | 0.047 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 12.840 | — | 24.240 | — | 22.310 | — | 5.191 | — | — | — | — | 10.317 | 13.352 |
| | — | — | — | — | — | — | 1.170 | 1.723 | 0.599 | 1.053 | — | 0.499 | 0.917 | — |
| | 12.408 | — | 23.620 | — | 21.533 | — | 3.093 | — | 0.385 | — | 0.929 | — | 2.585 | — |
| | 0.352 | — | 0.393 | — | 0.318 | — | 2.909 | — | 1.149 | — | 0.999 | — | 0.007 | — |
| 30 | 0.025 | — | 0.065 | — | 0.050 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0042 | 0.0042 | 0.0047 | 0.0047 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0033 | 0.0033 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.180 | — | 0.325 | — | 0.190 | — | — | — | — | — | 0.542 | — | 0.609 | — |
| | — | 0.361 | — | 0.651 | — | 0.381 | — | — | — | — | — | — | — | 1.221 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.035 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.041 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.170 | — |
| 40 | — | 0.256 | — | 0.464 | — | 0.272 | — | 0.064 | — | 0.556 | — | 0.774 | — | 0.430 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.114 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.390 | 0.390 | 0.325 | 0.325 | — | — | — | — |
| | | | a 0.099 | a 0.099 | a 0.072 | a 0.072 | | | | c 0.353 | | | | |
| | 122.671 | 122.671 | 270.8855 | 270.8845 | 218.3437 | 218.3427 | 14.776 | 14.775 | 5.038 | 5.038 | 6.165 | 6.164 | 33.732 | 33.731 |
| | | Val. L. | 35° | Val. HP. | 27° | Val. | | S. | | S. | 27.5° | Rb. 200 | 43.7° | HP. I. 122 |

| Ort | | Neapel, Italien. | | | | | | St. Nectaire, Frankreich, Puy-de-Dôme. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Sta. Lucia Acq. acid. ferr. | | Sta. Lucia Acq. sulfurea. | | Pizzifalcone Acq. ferrata. | | Boëtte chaude. | |
| Analytiker | | Lancelotti. | | Ricci. | | | | Nivet 1854. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.0006 | 0.0006 | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.414 | 0.376 | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.072 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | 0.015 | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.026 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 10.046 | — | 0.056 | — | 0.085 | — | 25.100 | 17.394 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.517 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 8.150 | — | 0.053 | — | 0.030 | — | 5.538 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 1.093 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.034 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.024 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.030 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 2.839 | — | 0.014 | — | — | — | 1.800 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.210 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.683 | — | — | — | — | — | 0.394 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 0.008 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 4.619 | 19.017 | 0.069 | — | 0.115 | 0.209 | 29.699 | 38.810 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 6.123 | 6.123 | — | — | 0.020 | 0.020 | 3.337 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 15.077 | — | 0.098 | — | 0.086 | — | 7.190 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.719 | — | — | — | 0.067 | — | 0.415 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.612 | — | 0.007 | — | 0.005 | — | 1.100 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.228 | — | 0.014 | — | 0.010 | — | 2.207 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.750 | — | — | — | 0.018 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.956 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.162 | — | 0.100 | — | 0.034 | — | 1.572 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.020 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | — | c 1.789 | | | | | | |
| | | 41.0216 | 41.0216 | 0.658 | 0.658 | 0.378 | b 0.379 | 68.641 | 68.642 |
| | | 17.5 ° | HP. | 18.1 ° | HP. a | 26.2 ° | HP. a | 43.5 ° | Hg. |

a. Ganz unwahrscheinliche Analyse.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
c. Schwefelsaure Thonerde.

## St. Nectaire, Frankreich, Puy-de-Dôme.

| | Boëtte tempérée. | | S. intermittente. | | Mandon S. grande. | | Mandon S. petite. | | Mont-Cornadore. | | S. du Parc. | | S. Pauline. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Terreil 1858. | | Lefort 1875(?). | | Terreil 1858. | | | | École des mines 1877. | | Lefort 1875. | | Terreil 1858. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.848 | 2.350 | 0.487 | 1.882 | — | 1.526 | — | 1.214 | 1.216 | 2.558 | 1.069 | 2.831 | 1.489 | 2.406 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 22.841 | 13.733 | 19.899 | 8.221 | 23.776 | 8.988 | 24.392 | 15.616 | 20.630 | 13.338 | 24.037 | 14.252 | 21.940 | 10.643 |
| | — | — | 0.245 | 0.245 | — | — | — | — | — | — | 0.410 | 0.410 | — | — |
| 10 | — | 5.760 | — | 3.087 | — | 9.682 | — | 5.632 | — | 0.984 | — | 2.486 | — | 7.661 |
| | — | 0.792 | — | 6.077 | — | 1.580 | — | 0.841 | — | 4.769 | — | 4.483 | — | 1.081 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.469 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.287 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.757 | — | 1.630 | — | 1.784 | — | 1.419 | — | 1.568 | — | 2.059 | — | 1.071 | — |
| | — | — | — | — | 0.349 | — | 0.331 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.644 | — | 1.064 | — | 0.990 | — | 0.570 | — | 0.953 | — | 1.354 | — | 0.095 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.720 | — | 0.076 | — | 0.678 | — | 0.872 | — | 0.164 | — | 0.085 | — | 0.815 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 26.359 | 34.367 | 19.559 | 31.672 | 22.572 | 39.006 | 25.262 | 34.158 | 24.179 | 32.264 | 24.845 | 34.361 | 25.827 | 38.201 |
| | 8.456 | — | 5.300 | — | 14.114 | — | 8.201 | — | 2.342 | — | 4.800 | — | 10.430 | — |
| | 1.028 | — | 7.890 | — | 2.051 | — | 1.092 | — | 6.192 | — | 5.820 | — | 1.403 | — |
| | 0·758 | — | 0.080 | — | 0.714 | — | 0.918 | — | 0.173 | — | 0.090 | — | 0.858 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.062 | 0.062 | — | — | — | — |
| 35 | 1.511 | — | 1.180 | — | 1.195 | — | 1.113 | — | 0.523 | — | 1.250 | — | 0.869 | — |
| | — | 3.032 | — | 2.367 | — | 2.398 | — | 2.233 | — | 1.049 | — | 2.508 | — | 1.744 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.110 | — | — | — | — | — | — | — | 0.180 | — | — | — |
| 40 | — | 2.159 | — | 1.402 | — | 1.708 | — | 1.591 | — | 0.745 | — | 1.322 | — | 1.242 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.035 | 0.035 | — | — | 0.025 | 0.025 | — | — | 0.067 | 0.067 | — | — | 0.051 | 0.051 |
| | 63.593 | 63.592 | 56.380 | 56.380 | 66.580 | 66.581 | 62.728 | 62.727 | 56.952 | 56.953 | 64.560 | 64.561 | 63.938 | 63.939 |
| | 38 ° | Hg. | 28 ° | Ksch. 1878. | 36.7 ° | Hg. | 25.2 ° | Hg. | 41 ° | Jo | 19 ° | Jo. Ksch. 1878. | 31.7 ° | Hg. |

| Ort | | St. Nectaire, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | | | Nenndorf, Hessen-Nassau. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | S. du Rocher. | | S. petite rouge. | | Badeq. | | Gewölbeq. | |
| Analytiker | | École des mines 1877. | | Terreil 1858. | | Bunsen. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.257 | — | 0.673 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.846 | — | 2.291 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.206 | 1.675 | — | 1.210 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 24.274 | 15.732 | 22.957 | 13.392 | 0.818 | — | 2.715 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 2.118 | — | 6.233 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.536 | — | 0.890 | — | 0.776 | — | 2.576 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.716 | — | 1.414 | — | 0.176 | 0.176 | 0.199 | 0.199 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.109 | — | 1.606 | 0.784 | 4.102 | 3.195 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 1.057 | — | 0.371 | 3.206 | 3.206 | 5.823 | 5.823 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 7.110 | — | 9.353 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.160 | — | 0.882 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 4.646 | — | 6.012 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 24.469 | 34.982 | 24.332 | 33.837 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 3.984 | — | 8.798 | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.889 | — | 1.155 | — | 6.640 | — | 8.037 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.169 | — | 0.928 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | 0.056 | 0.056 | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.184 | — | 1.182 | — | 0.119 | — | 0.015 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.369 | — | 2.372 | — | 0.239 | — | 0.030 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 5.209 | — | 5.944 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.262 | — | 1.688 | — | 4.058 | — | 4.912 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 0.165 | — | 0.443 |
| Organische Substanz | — | 0.092 | 0.092 | 0.070 | 0.070 | — | — | — | — |
| | | | | | | a 0.174 | — | a 0.508 | — |
| | | 61.039 | 61.039 | 60.945 | 60.945 | 20.106 | 20.105 | 31.425 | 31.425 |
| | | 43.7 ° | Jo. | (23°)18° | Hg. | 11.2 ° | HP. L. Hg. | 11.2 ° | Hg. HP. L. |

a. Calciumsulfhydrat.
b. Nach einer brieflichen Mittheilung der Badeverwaltung (Dr. Ewe).

| | Nenndorf, Hessen-Nassau. | | | | | | | | Néris, Frankreich, Allier. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Soole, geringere. | | Soole, stärkere. | | Soole, stärkere mit Gewölbeq. 1:1 | | Trinkq. | | César (Enfer). | | Croix. | | Jardin. | |
| | Avenarius 1868. | | Bunsen. | | | | | | Lefort 1857. | | | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.057 | — | 0.122 | — | 0.692 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.305 | — | 0.741 | — | 2.649 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.04 | 0.04 | 6.240 | 6.240 | 3.205 | 3.205 | — | — | — | 0.106 | — | 0.098 | — | 0.049 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 236.20 | 221.92 | 532.840 | 511.403 | 269.465 | 249.447 | 2.937 | — | 1.79 | 0.531 | 1.780 | 0.518 | 2.380 | 1.733 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 9.36 | — | 18.614 | — | 11.614 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.74 | 29.22 | 7.516 | 49.606 | 3.170 | 35.733 | — | 2.786 | — | 1.117 | — | 1.125 | — | 0.578 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.441 | 0.441 | 0.12 | — | 0.115 | — | 0.057 | — |
| | — | 17.35 | — | 24.051 | — | 19.021 | 2.352 | 0.614 | 3.79 | 3.788 | 3.756 | 3.756 | 3.264 | 3.244 |
| | — | 11.83 | — | 23.532 | — | 14.683 | 6.057 | 6.057 | — | 0.056 | — | 0.056 | — | 0.056 |
| 20 | 30.02 | — | 49.707 | — | 34.858 | — | 10.574 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.038 | — | 0.029 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 7.199 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.510 | — | 4.154 | — | — | 4.28 | 3.167 | 4.269 | 3.380 | 3.289 | 2.337 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.06 | — | 0.060 | — | 0.060 | — |
| | — | — | 1.849 | — | 4.942 | — | 6.339 | — | 1.45 | — | 1.460 | — | 0.750 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.04 | — | 0.030 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | 0.211 | — | 1.12 | — | 1.030 | — | 0.740 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.423 | — | 2.247 | — | 2.067 | — | 1.485 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 5.795 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 0.244 | — | 0.586 | — | 3.874 | — | 1.600 | — | 1.472 | — | 1.058 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.050 | — | 0.119 | — | 0.489 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | a 0.118 | — | a 0.313 | — | 0.723 | | | | | | | |
| | 280.36 | 280.36 | 616.941 | 616.941 | 327.689 | 327.689 | 30.326 | 30.327 | 12.65 | 12.650 | 12.500 | 12.501 | 10.540 | 10.540 |
| | | b | | b Hg. HP. | | HP. L. | 11.2 ° | Hg. HP. L. | 52.92 ° | Jo. Hg. | 50.81 ° | Hg. | 25 ° | Hg. |

| Ort | | Neudorf bei Petschau, Böhmen. | | | | Neudorf bei Weseritz, Böhmen. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Stahlq. I. | | Stahlq. II. | | Felsenq. | | Franzensq. | |
| Analytiker | | Gintl 1877. | | | | Fresenius 1875. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | H.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.00006 | 0.00006 | 0.00004 | 0.00004 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | 0.0033 | 0.0033 | 0.0037 | 0.0037 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | 0.092 | — | 0.097 | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.017 | — | 0.019 | — | 0.547 | — | 0.735 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.022 | 0.022 | 0.0216 | 0.0216 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.206 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | 0.0028 | — | 0.002 |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.005 | — | 0.0042 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.382 | — | 0.366 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.036 | — | 0.258 | — | 0.253 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.098 | — | 0.112 | — | 0.255 | — | 0.212 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.045 | — | 0.002 | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.151 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.0032 | — | 0.0022 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.113 | — | 0.040 | — | — | — | 0.149 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.020 | — | 0.060 | — | 0.033 | — | 0.037 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.030 | 0.099 | 0.201 | 0.227 | 2.318 | 1.493 | 2.917 | 2.279 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.738 | 1.454 | 4.990 | 3.541 | 1.944 | 1.784 | 2.162 | 2.162 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.372 | — | 1.014 | — | 1.523 | — | 1.577 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.119 | — | 0.145 | — | 0.737 | — | 0.881 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.060 | — | 0.089 | — | 0.036 | — | 0.039 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.016 | 0.016 | 0.013 | 0.013 | 0.034 | 0.034 | 0.027 | 0.027 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.618 | — | 0.698 | — | 0.626 | — | 0.650 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 1.256 | — | 1.304 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.145 | — | 0.395 | — | 0.592 | — | 0.510 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.002 | — | 0.0016 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.115 | — | 1.672 | — | 1.767 | — | 1.680 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.010 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | a 0.019<br>b 0.012<br>c 1.019<br>d 0.102 | — | a 0.021<br>c 1.151<br>d 0.117 | — | d 0.380 | — | d 0.341 |
| | | 4.113 | 4.114 | 7.283 | 7.283 | 8.14256 | f 8.16316 | 9.32614 | g 9.34554 |
| | | 7.2 ° | Gintl 1877. | 8 ° | Gintl 1877. | 9.8 ° | e | 9.3 ° | e |

a. Manganchlorür.
b. Kohlensaures Manganoxydul.
c. Kieselsaure Magnesia.
d. Doppeltkohlensaures Kali.
e. Nach „Fresenius, Bad Neudorf, Wiesbaden, Kreidel 1876."
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.021.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.018.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.016.

| | Neudorf bei Weseritz, Böhmen. | | | | | | Neuenahr (Beul), Rheinprovinz. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Giselaq.** | | **Karlsq.** | | **Sophienq.** | | **Augustaq.** | | **Grosser Sprudel.** | | **Kleiner Sprudel, Kühlwasser.** | | **Mariensprudel.** | |
| | Fresenius 1875. | | | | | | Mohr 1859. | | Mohr 1861. | | Mohr. | | Mohr 1861. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M. W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.00006 | 0.00006 | 0.00005 | 0.00005 | 0.00004 | 0.00004 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0032 | 0.0032 | 0.008 | 0.008 | 0.0029 | 0.0029 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.078 | — | 0.177 | — | 0.097 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.534 | — | 0.976 | — | 0.781 | — | 0.935 | — | 0.900 | — | 1.033 | — | 0.69 | — |
| | 0.021 | 0.021 | 0.030 | 0.030 | 0.034 | 0.034 | — | — | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.086 | — | 0.494 | — | 0.317 | — | 0.295 | — | 0.854 | — | 0.409 | — | 0.655 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0024 | — | 0.0026 | — | 0.003 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0073 | — | 0.0047 | — | 0.005 | — | 0.475 | — | — | — | 0.459 | — | — |
| 15 | — | 0.307 | — | 0.365 | — | 0.320 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.208 | — | 0.252 | — | 0.218 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.179 | — | 0.250 | — | 0.206 | — | — | — | 0.520 | 0.520 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.767 | — | 0.701 | — | 0.913 | — | 0.76 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.584 | — | 0.308 | — | 0.615 | — | 0.552 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0027 | — | 0.0029 | — | 0.0034 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.122 | — | 0.185 | — | 0.144 | — | 0.082 | — | 0.361 | — | 0.198 | — | 0.114 |
| | — | 0.037 | — | 0.035 | — | 0.037 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.255 | 1.493 | 4.000 | 3.545 | 2.979 | 2.395 | 10.849 | 12.297 | 10.957 | 12.260 | 10.425 | 12.554 | 7.95 | 9.173 |
| | 1.503 | 1.503 | 2.803 | 2.803 | 2.139 | 2.139 | 3.492 | 2.869 | 4.373 | 4.045 | 4.649 | 3.995 | 4.08 | 3.491 |
| | 1.063 | — | 2.491 | — | 1.347 | — | 3.182 | — | 3.024 | — | 2.664 | — | 2.32 | — |
| | 0.722 | — | 0.915 | — | 0.774 | — | 0.086 | — | 0.380 | — | 0.208 | — | 0.12 | — |
| 30 | 0.039 | — | 0.037 | — | 0.039 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.029 | 0.029 | 0.028 | 0.028 | 0.031 | 0.031 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.594 | — | 0.700 | — | 0.651 | — | 0.230 | — | 0.243 | — | 0.065 | — | 0.19 | — |
| | — | 1.192 | — | 1.404 | — | 1.306 | — | 0.461 | — | 0.487 | — | 0.130 | — | 0.381 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.370 | — | 0.720 | — | 0.364 | — | 1.089 | — | 0.745 | — | 0.830 | — | 0.571 |
| | 0.0028 | — | 0.0018 | — | 0.0019 | — | 0.182 | — | — | — | 0.176 | — | — | — |
| 40 | — | 1.380 | — | 2.084 | — | 1.453 | — | 1.571 | — | 1.519 | — | 0.944 | — | 1.172 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | d0.282 | — | d0.478 | — | d0.334 | | | | | | | | |
| | 7.02576 | h7.04296 | 12.41975 | g12.43835 | 9.08624 | h9.10294 | 19.723 | 19.723 | 21.103 | 21.104 | 20.133 | 20.134 | 16.11 | 16.109 |
| | 9.3 ° | e | 9.55 ° | e | 9.3 ° | e | 34 ° | L. Hf. | 40 ° | Val. Brsch. | 20 ° | Ksch. 68. Brsch. | 38.7 ° | Ksch. 68 Brsch. |

| Ort | | Neuenahr (Beul), Rheinprovinz. | | Neuenhain, Nassau. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Victoriaq. | | Hauptq. | | Nebenq. A. | | Nebenq. B. | |
| Analytiker | | Mohr 1859. | | Jung. | | | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.038 | — | 0.063 | 0.020 | 0.027 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.918 | — | 2.739 | — | 3.703 | — | 2.573 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.024 | — | 0.040 | — | 0.005 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.855 | — | 1.387 | — | 2.154 | — | 1.306 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.013 | — | 0.141 | — | 0.159 | — | 0.104 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.681 | — | 0.763 | — | 0.662 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.439 | — | 0.502 | — | 0.425 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.044 | — | 0.073 | — | 0.008 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.780 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.629 | 0.071 | 0.101 | 0.016 | 0.066 | — | 0.005 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO\ SO_3$ | — | 0.038 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 10.569 | 12.088 | — | 1.272 | — | 2.172 | — | 0.795 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 3.492 | 2.821 | 0.951 | 0.949 | 1.859 | 1.859 | 0.847 | 0.848 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.750 | — | 4.339 | — | 5.118 | — | 3.583 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.040 | — | 1.255 | — | 1.433 | — | 1.214 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.198 | — | 0.921 | — | 1.059 | — | 1.029 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.397 | — | 1.848 | — | 2.125 | — | 2.065 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.638 | — | 0.987 | — | 0.903 | — | 0.734 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.005 | — | 0.054 | — | 0.061 | — | 0.040 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.272 | — | 2.598 | — | 2.641 | — | 2.391 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 18.752 | 18.751 | 10.398 | a 10.441 | 13.362 | b 13.407 | 9.319 | c 9.362 |
| | | 36.2 ° | L.Ksch. 68. | 10.6 ° | L. HP. | 10.6 ° | L. HP. | 10.6 ° | L. HP. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.043.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.045.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.042.
d. Soll eingegangen sein.

| | Neuhaus bei Cilli, Steiermark. | | Neuhaus bei Neustadt a. Saale, Bayern, Unterfranken. | | | | | | | | Neumarkt, Bayern, Oberpfalz. | | Neumünster, d Holstein. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | **Bonifaciusq.** | | **Elisabethq.** | | **Hermannsq.** | | **Marienq.** | | **Trinkq. (Kegelbahnq.)** | | | |
| | Gottlieb. | | Liebig 1856. | | | | | | | | Buchner. | | Pfaff. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.050 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.114 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0402 | — | 4.490 | — | 2.746 | — | 3.631 | — | 5.652 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.036 | 0.036 | — | — |
| | 0.0850 | — | 147.715 | 132.010 | 90.219 | 72.969 | 120.806 | 103.930 | 159.482 | 139.942 | 0.087 | — | 0.325 | — |
| | — | — | 0.009 | 0.009 | 0.009 | 0.009 | 0.009 | 0.009 | 0.009 | 0.009 | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 13.947 | 6.762 | 7.423 | 4.805 | 10.528 | 1.485 | 12.241 | 1.214 | — | — | 0.342 | — |
| | — | 0.0471 | — | 19.950 | — | 17.378 | — | 23.873 | — | 27.212 | — | 0.066 | 0.674 | 1.382 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0029 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.026 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0470 | — | 5.246 | — | 3.208 | — | 4.242 | — | 6.604 | — | 0.344 | 0.344 | — | — |
| | 0.1810 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.236 | 0.108 | — | — |
| | — | 0.1837 | 12.022 | 21.105 | 11.732 | 15.040 | 11.174 | 22.607 | 9.065 | 23.004 | 9.058 | 9.058 | — | 0.190 |
| 20 | — | — | 6.491 | — | 1.367 | — | 9.870 | — | 10.734 | — | 8.190 | — | 0.260 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0021 | — | 0.332 | — | 0.139 | — | 0.253 | — | 0.111 | — | 0.200 | — | 0.051 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 4.777 | — | — |
| | 0.0170 | 0.1940 | — | 19.452 | — | 21.509 | — | 20.782 | — | 24.422 | — | — | — | — |
| | 1.2343 | 1.0381 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.256 |
| | 2.5571 | — | 19.027 | — | 21.114 | — | 20.542 | — | 23.962 | — | 5.335 | — | 1.910 | — |
| | 0.0022 | — | 0.349 | — | 0.146 | — | 0.266 | — | 0.117 | — | 0.211 | — | 0.054 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0035 | 0.0035 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.0507 | — | 0.286 | — | 0.257 | — | 0.356 | — | 0.266 | — | 0.012 | — | 0.260 | — |
| | — | 0.1017 | — | 0.574 | — | 0.516 | — | 0.714 | — | 0.534 | — | 0.024 | — | 0.344 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.170 |
| | — | 0.9706 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 5.414 | — | 0.412 |
| | 0.0011 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 | — | — | — |
| 40 | — | 1.5949 | — | 0.408 | — | 0.363 | — | 0.508 | — | 0.380 | — | 3.376 | — | 1.020 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.026 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.564 | 1.564 | 0.065 | 0.065 |
| | 4.1789 | 4.1788 | 205.092 | 205.092 | 135.475 | 135.474 | 177.793 | 177.792 | 222.480 | 222.480 | 25.133 | 25.133 | 3.890 | 3.890 |
| | 35 ° | HP. | 8.8 ° | Brsch. Hg.Val. | 8.7 ° | Brsch. Hg.Val. | 8.7 ° | Brsch. Hg.Val. | 8.8 ° | Brsch. Hg.Val. | 8 ° | Brsch. 1883. | | S. HP. |

| Ort | | Neuragozzi bei Halle, Provinz Sachsen. | | | | Neu-schwalheim, Oberhessen. | | Neuselters, Hessen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Quelle I. | | Quelle II. | | | | Neuer Selzerbrunnen. | |
| Analytiker | | Siewart 1870. | | | | Liebig. | | Fresenius. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | 0.0001 | 0.0001 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | 0.0031 | 0.0031 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 2.573 | — | 2.747 | — | — | 0.223 | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | 0.052 | 0.052 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 101.000 | 92.993 | 47.205 | 40.623 | 16.803 | — | 15.843 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.023 | 0.023 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.536 | — | 3.542 | 7.051 | 0.858 | 0.100 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.992 | — | 4.388 | — | 11.841 | — | 16.058 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.035 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0002 |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.553 | — | 0.349 | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 3.006 | — | 3.210 | — | — | — | 0.620 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 5.008 | 10.499 | — | 3.862 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 1.447 | 1.447 | 0.957 | 1.635 | 1.014 | 0.582 | — | 0.259 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 3.224 | — | 2.433 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.041 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0002 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.351 | — | 0.532 | — | 0.547 | — | 0.217 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.030 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 3.702 | — | 3.632 | — | 19.806 | — | 19.933 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 20.658 | 16.389 | 3.421 | 4.166 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.067 | — | 3.120 | — | 15.372 | — | 20.847 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.370 | — | 0.560 | — | 0.576 | — | 0.228 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.032 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.0074 | 0.0074 |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.010 | 0.010 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.316 | — | 0.300 | — | 0.719 | — | 0.161 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.634 | — | 0.602 | — | 1.443 | — | 0.323 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.212 | — | 0.154 | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.084 | — | 1.026 | — | 0.230 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.549 | 0.549 | 0.266 | 0.266 | 0.115 | 0.115 | — | — |
| | | | | | | | | — | b 0.922 |
| | | 118.199 | 118.293a | 58.721 | 58.720 | 58.799 | 58.800 | 42.3698 | 42.3688 |
| | | 14.5 ° | Hg.HP. A. Ph.71. | 11 ° | Hg.HP. A.Ph.71. | 10 ° | HP. | | HP. |

a. Ab Kohlensäure 0.094.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
d. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.114.
f. Natronaluminat.
g. Kohlensaures Manganoxydul.
h. Nach einer brieflichen Mittheilung des Herrn Dr. Mertitsch.
i. Ab Wasserstoff und Wasser 0.007.

| | Neustädter Bad, Württemberg. | | Neyrac, Frankreich, Ardèche. | | Nezdenitz, Mähren. | | Nidelbad, Schweiz, Zürich. | | Niederbronn, Unterelsass. | | Niederhall, Baden. | | Niedermendig, Rheinprovinz. Genovevabrunnen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Gmelin. | | Poggiale. ? | | Ehrmann 1846. | | Loewig. | | Burin 1880. | | Dürr. | | A. Oker (1880?). | |
| | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | 0.820 | 0.820 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.011 | 0.011 | — | — | — | — | — | — | 0.0023 | 0.0023 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.187 | 2.187 | — | — | — | 0.279 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.088 | 0.088 | — | — | — | — |
| | 0.273 | — | 0.160 | — | 12.654 | 4.360 | — | — | 30.748 | 27.459 | 206.53 | 194.77 | 0.551 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.274 | 0.274 | — | — | 0.013 | 0.013 |
| 10 | — | — | — | — | — | 3.228 | — | — | 2.492 | 1.938 | 1.99 | — | — | — |
| | — | 0.259 | — | 0.120 | — | 3.552 | — | — | 6.579 | 10.194 | — | 13.46 | — | 0.170 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.216 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | 0.021 | — | 0.358 | — | — | — | — | — | — | — | 0.095 |
| | — | — | — | 0.013 | — | 0.219 | — | 0.011 | — | — | — | — | — | 0.059 |
| | — | — | 0.196 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.326 | — |
| | 0.127 | 0.143 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 11.03 | 0.293 | — |
| | 1.136 | 1.136 | — | — | — | — | — | — | — | 0.700 | 0.42 | 2.93 | — | — |
| 20 | 0.112 | — | — | — | — | — | — | — | 0.697 | — | 15.30 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.250 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.108 | — | 0.172 | — | — | — | — | — | 0.099 | — | 2.12 | — | 0.597 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0017 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.016 | 11.328 | 10.272 | 7.886 | 18.526 | 0.218 | — | — | 3.891 | — | 3.43 | 9.389 | 9.342 |
| | — | — | 3.460 | 3.460 | 4.353 | — | 0.267 | 0.267 | — | — | — | — | 7.363 | 7.363 |
| | 4.608 | — | 9.750 | — | 4.612 | — | 2.177 | — | 3.955 | — | 1.27 | — | 6.094 | — |
| | 0.114 | — | 0.220 | — | 0.625 | — | 0.032 | — | 0.104 | — | 2.23 | — | 0.797 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.051 | — | — | — | — | — | 0.0018 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.133 | — | 0.520 | — | — | — | 0.092 | — | 0.135 | — | — | — | 0.435 | — |
| | — | 0.267 | — | 1.043 | — | — | — | 0.167 | — | 0.271 | — | — | — | 0.873 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.017 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.707 | — | 3.731 | — | — | — | 0.839 | — | — | — | — | — | 2.285 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0077 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.867 | — | 6.600 | — | — | — | 1.489 | — | 0.192 | — | — | — | 4.192 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.003 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 1.851 | 1.851 | — | — | 1.21 | 1.21 | — | — |
| | | | b 0.446 | b 0.650 | | | b 0.014 | b 0.014 | | | | | | |
| | | | | | | | — | f 0.015 | | | | | | |
| | | | | | | | — | g 0.037 | | | | | | |
| | 6.503 | 6.503 | 26.080 | c 26.082 | 30.961 | d 31.074 | 4.7097 | 4.710 | 47.509 | 47.509 | 228.95 | 228.95 | 25.2651 | i 25.272 |
| | 10 ° | HP.Hy. | 20 ° | Ksch. 1872. | 11 ° | Hg. | 12.5 ° | L. Hg. MA. | 17.8 ° | A. Ph. 1882. | 15.6 ° | HP. | | h |

| Ort | | Niedernau, Württemberg. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Bergq. vordere od. Olga-Q. | | Bergq. mittl. und hintere. | | Karlsq. | | Rasenq. | |
| Analytiker | | Gmelin 1827. | | Georgi 1814. | | Sigwart 1833. | | Scheffer 1848. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | b | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.210 | — | 0.260 | — | — | — | 0.086 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.471 | — | 0.390 | — | 0.279 | — | 0.112 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.749 | — | 0.702 | — | 0.325 | — | 0.213 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.414 | — | — | — | — | — | 0.259 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 1.959 | 2.652 | 1.172 | 0.162 | 0.523 | 0.523 | 0.577 | 0.420 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.243 | — | 1.279 | — | — | — | 0.424 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.113 | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 0.111 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.545 | 1.443 | 1.588 | 3.192 | 3.247 | 3.625 | 1.626 | 1.947 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 12.975 | — | 6.562 | — | 10.888 | — | 13.972 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.256 | — | 1.346 | — | — | — | 0.446 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.119 | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.134 | — | 0.091 | — | — | — | 0.060 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.223 | — | 0.182 | — | — | — | 0.091 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.044 | — | — | — | — | — | 0.029 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 4.647 | — | 2.199 | — | 4.070 | — | 5.312 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 7.490 | — | 3.582 | — | 6.394 | — | 8.432 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.521 | 0.521 | 0.013 | 0.013 | 0.103 | 0.103 |
| | | — | a 1.479 | | | | | — | a 0.271 |
| | | 19.083 | 19.083 | 11.930 | 11.930 | 14.950 | 14.950 | 17.241 | 17.242 |
| | | 15 ° | Brsch. L. | | Brsch. Hg.HP. | 8.5 ° | Hy. Brsch. | | HP. Brsch. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Bei Lersch noch 0.006 Schwefelwasserstoff.
c. Bei Hg. HP. und S. stark abweichend.

| | Niedernau, Württemberg. | | | | Niederrossbach, Hessen. | | | | Niederselters, Nassau. | | Niederwyl, Schweiz, Aargau. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Römerq. | | Stahl- oder Hausq. | | Harbmühle. | | Sauerbr. | | | | Bad altes. | | Bad neues. | |
| | Gmelin 1838. | | Strecker 1862. | | Jochheim 1855. | | | | Fresenius 1863. | | Bauhof 1828. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.00033 | 0.00033 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0091 | 0.0091 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.684 | — | — | — | — | 0.200 | 0.572 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.052 | 0.052 | — | — | — | — |
| | 0.038 | — | 0.500 | — | 5.859 | — | 0.312 | — | 23.222 | 16.762 | 0.104 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.036 | 0.036 | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.088 | — | — | — | 0.573 | — | — | 2.061 | — | — | — | — |
| | — | 0.020 | — | 0.067 | — | 5.558 | — | 0.965 | — | 3.419 | — | 0.099 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.023 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0017 | — | — | — | — |
| | — | 0.013 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0047 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.044 | 0.044 | 0.799 | — | — | — | — | — | 0.435 | — | — | — | — | — |
| | 0.074 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.310 | 0.291 | 1.577 | 1.064 | 1.594 | 1.574 | 0.260 | 0.240 | — | 0.283 | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.027 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.002 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.084 | — | 1.348 | — | 0.025 | — | 0.025 | — | 0.040 | — | — | — | — |
| | — | 0.019 | — | — | — | — | — | — | — | 0.007 | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.264 | — | 7.073 | — | 0.085 | 12.518 | 20.289 | 0.344 | — | 0.197 | — |
| | 3.554 | 3.572 | 1.254 | 1.920 | 0.440 | 0.460 | 1.341 | 2.135 | 3.081 | — | 0.424 | 0.424 | 0.212 | 0.212 |
| | 14.934 | — | 10.570 | — | 7.405 | — | 8.073 | — | 4.438 | — | 2.200 | — | 1.199 | — |
| | 0.088 | — | 1.419 | — | 0.026 | — | 0.026 | — | 0.042 | — | — | — | — | — |
| 30 | 0.020 | — | — | — | — | — | — | — | 0.007 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.061 | 0.061 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.016 | 0.016 | — | — | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.116 | — | 0.155 | — | 0.182 | — | 0.130 | — | 0.212 | — | 0.278 | — | 0.139 | — |
| | — | 0.105 | — | 0.311 | — | 0.365 | — | 0.261 | — | 0.425 | — | 0.395 | — | 0.161 |
| | — | 0.122 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.155 | — | 0.112 |
| | — | 5.740 | — | 4.077 | — | 0.074 | — | 2.652 | — | — | — | 0.731 | — | 0.413 |
| | 0.005 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0018 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 9.174 | — | 6.628 | — | 0.377 | — | 4.352 | — | 0.298 | — | 1.546 | — | 0.849 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 19.199 | 19.200 | 16.362 | 16.363 | 15.506 | 15.506 | 10.715 | 10.715 | 44.35223 | 44.35183 | 3.350 | 3.350 | 1.747 | 1.747 |
| | | Brsch. HP. | | | 10.5 ° | JH. | 11 ° | JH. | 12-12.6° | Brsch. Val. Hg. | | MA. c | | MA. |

| | Ort | | Nieratz, Württemberg. | | Nierstein, Hessen. | | Nocera-Umbra, Italien, Perugia. | | Nördlingen, Bayern, Schwaben. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | **Sironabad.** b | | **Acq. bianca.** | | **Johannisbad.** | |
| | Analytiker | | Sigwart 1830. | | Büchner 1827. | | Morichini 1807. | | Frickhinger (1844?). | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.446 | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 1.024 | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 0.016 | — | 2.909 | 1.332 | — | — | 0.133 | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | 0.086 | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.015 | — | 1.497 | — | — | — | 0.126 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.034 | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.038 | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.020 | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.041 | — | 1.752 | 1.494 | — | — | 0.318 | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.030 | 0.261 | 0.421 | — | — | — | 0.099 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.007 | — | 0.072 | — | — | — | 0.199 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.497 | 0.247 | — | 0.328 | — | — | 0.160 | 0.363 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.405 | 0.373 | 0.171 | — | 0.524 | 0.640 | 1.338 | 1.232 |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.926 | — | 1.944 | — | 2.534 | — | 4.170 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.007 | — | 0.076 | — | 0.057 | — | 0.210 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.017 | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.128 | — | — | — | 0.100 | — | 0.124 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.257 | — | — | — | — | — | 0.249 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.191 | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.353 | — | — | — | 0.578 | — | 1.558 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.400 | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.738 | — | 1.154 | — | 1.500 | — | 2.628 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.237 | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | 0.159 | 0.159 | — | — | — | — |
| | | | | | | | — | c 0.704 | | |
| | | | 2.020 | 2.020 | 7.718 | 7.718 | 3.701 | d 3.705 | 6.470 | 6.470 |
| | | | 10° | Hy.HP. a | 10.6° | JH. HP.Hg. | 11.25° | Schv. | | e |

a. Bei HP. sind krystallisirte Salze zu verstehen.
b. Scheint eingegangen zu sein.
c. Kalkaluminat.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
e. Nach einer brieflichen Mittheilung des Magistrats.
f. Soll in den letzten Jahren sehr an Gehalt verloren haben.
g. Angegeben sind 4.147.
h. Schwefelsaure Thonerde.
i. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
k. Doppeltkohlensaures Kali.

| | Northeim, f Hannover. | | Novelda, Spanien, Alicante. | | Novosselja, Russland, Twer. | | Nuolen, Schweiz, Schwyz. | | Oberbrambach, Sachsen. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Schwefelq.** | | | | | | | | **Eisensäuerling.** | | **Säuerling.** | | **Unter-brambach, Eisensäuerling.** | |
| | Westrumb. | | Lopez. | | Richter. | | Löwig. | | Carl. | | Lampadius. | | Carl. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.967 | — | g 0.415 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.026 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | 0.651 | 0.828 | 0.542 | 1.422 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.245 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.386 | — | — | — | 0.499 | — | 0.173 | — | 0.267 | — | 0.857 | — | 1.678 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.948 | — | — | — | 0.178 | — | 0.048 | — | — | — | 0.813 | — | 1.592 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.295 | — | — | — | 0.237 | — | 0.162 | — | 0.203 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.064 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.035 | — | 0.275 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.155 | — | — | — | 1.193 | 0.596 | — | — | 0.318 | — | 0.325 | 0.325 | 3.325 | — |
| | 3.324 | 3.324 | 1.378 | — | 0.834 | 0.954 | — | — | — | — | — | — | 0.084 | 1.354 |
| 20 | 8.922 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.038 | — | — | — | 0.252 | — | — | — | 0.934 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 6.462 | — | — | — | 0.236 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.039 | 0.114 | 1.649 | 1.852 | 1.765 | 2.860 | — | 5.550 |
| | — | — | 0.201 | 1.671 | 0.128 | — | 0.606 | 0.606 | 1.141 | 1.141 | — | — | 2.193 | 0.837 |
| | 5.674 | — | 3.764 | — | 2.916 | — | 3.744 | — | 1.922 | — | 2.689 | — | 6.120 | — |
| | — | — | — | — | 0.040 | — | 0.100 | — | 1.051 | — | — | — | 0.983 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.065 | — | 0.434 | — | 0.521 | — | 0.060 | — | 0.195 | — | — | — | 0.048 | — |
| | — | 0.130 | — | — | — | 1.045 | — | 0.120 | — | 0.391 | — | — | — | 0.096 |
| | — | — | — | 0.828 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 5.264 | — | 0.262 | — | 1.044 | — | 1.432 | — | 0.748 | — | 0.637 | — | 1.576 |
| | 0.113 | — | 0.542 | — | 0.091 | — | 0.062 | — | 0.098 | — | — | — | 0.228 | — |
| 40 | — | 3.468 | — | 1.290 | — | 1.893 | — | 2.156 | — | 1.634 | — | 1.001 | — | 1.957 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.078 | — | — | — | — |
| | — | 0.512 | — | 0.220 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.794 | 0.794 | 0.325 | 0.325 | — | — | 0.215 | 0.215 | — | — | — | — | — | — |
| | | | — | h 1.312 | | | — | k 0.299 | — | h 0.067 | | | — | h 0.762 |
| | | | — | c 0.271 | | | | | | | | | | |
| | 24.051 | 24.051 | 7.601 | 7.601 | 6.222 | 6.221 | 5.244 | i 5.251 | 6.641 | 6.641 | 5.636 | 5.636 | 14.659 | 14.658 |
| | | S. HP. | 20 ° | Rb. 416 | 3.8 ° | S. HP. | 12.5 ° | Brsch. MA. | 9-10 ° | HP. | 9-10.° | S. | 10 ° | HP. |

| | Ort | | Oberhergern (Oberhörgern), Hessen. | | | | Oberlahnstein,[b] Nassau. | | Obermendig, Rheinprovinz. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | Quelle I. | | Quelle II. | | | | Siegfriedbrunnen. | |
| | Analytiker | | Jochheim. | | | | Amburger. | | Oker (1880?). | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | — | — | 0.0023 | 0.0023 |
| | Schwefelwasserstoff | HS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | NaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | KaCl | — | — | — | — | — | — | — | 0.279 |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | NaCl | 91.18 | 79.28 | 91.52 | 84.39 | 3.255 | 1.639 | 9.775 | — |
| | Chlorlithium | LiCl | — | — | — | — | — | — | 0.035 | 0.035 |
| 10 | Chlormagnesium | MgCl | 4.60 | 4.60 | 4.77 | 4.77 | — | — | — | 5.672 |
| | Chlorcalcium | CaCl | 4.42 | 14.30 | 3.80 | 10.58 | — | 1.533 | — | 1.991 |
| | Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 1.02 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | 0.10 | — | — | — | — | — | 0.293 |
| | Eisen, metallisch | Fe | — | 0.05 | — | — | — | — | — | 0.197 |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.326 | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 6.276 | — | 0.021 | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 5.135 | — | — |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.214 | — | 0.305 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.002 |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 15.27 | — | 8.86 | 13.931 | 22.369 | 9.429 | 21.147 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 5.477 | — | 8.326 | 0.677 |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 12.83 | — | 8.80 | — | 1.991 | — | 2.585 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.13 | — | — | — | 0.225 | — | 0.883 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.002 | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.12 | — | 0.108 | — | 0.347 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.24 | — | 0.217 | — | 0.696 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | CaO | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.39 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.17 | — | 0.156 | — | 0.452 |
| | Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | HO. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | 113.55 | a 114.62 | 109.01 | 109.01 | 31.263 | 31.263 | 31.7313 | d31.7483 |
| | | | 13.6 ° | JH.HP. | 13.6 ° | JH. Hg. | | Hg. HP. S. | 12-13 ° | c |

a. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 1.06.
b. Scheint eingegangen zu sein.
c. Nach brieflicher Mittheilung des Besitzers.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.016.
e. Ob gleichbedeutend mit Erlenbad? Brief unbeantwortet.
f. Obladis, Schwefelbrunnen siehe Ladis.
g. Schwefelsaure Thonerde.
h. Ab Kohlensäure 1.630.
i. Doppeltkohlensaures Kali.
k. Manganchlorür.

| | Oberasbach, e Baden. | | Oberselters, Nassau. | | Oberwyl, Schweiz, Bern. | | Obladis, Tirol, Ober-Inntha. **Sauerbrunnen.** f | | Oelyves (Oelves), Siebenbürgen. | | Oerebro, Südschweden. | | Oeynhausen, Westphalen. **Bitterbrunnen, Trinkq.** | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Salzer. | | Mohr (1874?). | | Moser 1829. | | Hlasiwetz 1856. | | Pataki. | | Berzelius. | | Finkener 1874. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.008 | 0.451 | — | — | — | — | — | — | 0.040 | — | — | — |
| | — | — | 0.047 | 0.047 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 17.008 | 9.502 | 23.240 | 17.179 | — | — | 0.061 | — | 2.08 | — | — | — | 120.62 | 114.07 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.111 | — | — | 2.294 | 0.105 | — | — | — | — | — | — | — | 32.44 | 27.07 |
| | 0.281 | 7.533 | — | 2.734 | 0.203 | 0.325 | — | 0.058 | — | 1.973 | — | — | 0.32 | 12.81 |
| | — | — | — | 0.0072 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.0012 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.056 | — | — |
| | — | — | 0.518 | — | — | — | — | — | — | — | 0.040 | — | — | — |
| | — | 6.900 | — | 0.369 | — | — | 0.355 | 0.367 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.140 | — | — | — | 0.040 | 3.772 | 3.772 | 135.41 | 132.671 | — | — | — | 6.79 |
| 20 | 6.768 | — | — | — | 0.279 | — | 1.558 | — | — | — | — | — | 7.70 | — |
| | — | — | 0.0083 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0014 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.060 | — | 0.262 | — | 0.076 | — | — | — | 0.030 | — | — |
| | — | — | — | 0.0055 | — | — | — | — | — | — | — | 0.005 | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 0.870 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.342 | 11.899 | 18.264 | — | — | — | — | — | 2.668 | — | — | — | 8.40 |
| | — | — | 3.093 | — | — | 0.099 | — | — | 5.55 | 8.469 | — | — | — | — |
| | 2.249 | — | 3.550 | — | 3.439 | — | 15.627 | — | 3.18 | — | 0.929 | — | 8.06 | — |
| | — | — | 0.063 | — | 0.276 | — | 0.080 | — | — | — | 0.192 | — | — | — |
| 30 | — | — | 0.0058 | — | — | — | — | — | — | — | 0.048 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.420 | — | — | — | 0.027 | — | — | — | 0.310 | — | — | — |
| | — | — | — | 0.843 | — | — | — | 0.054 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.592 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.390 | — | 6.689 | — | 0.242 | — | 0.080 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.78 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 0.600 | — | 2.186 | — | 9.594 | — | — | — | 0.654 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.52 | 0.520 | 0.173 | 0.173 | — | — |
| | | | | | | | | | — | g 2.606 | i 0.156 | i 0.247 | | |
| | | | | | | | | | | | — | k 0.034 | | |
| | 26.417 | 26.417 | 42.8535 | 42.8549 | 4.302 | 4.302 | 21.480 | 21.480 | 147.52 | 149.149 | 1.888 | 1.887 | 169.14 | 169.14 |
| | 21.2° | HP. | | Brsch. | 15° | MA. | 6.5° | Brsch. Hg. L. | 13.7° | L. HP. S. h | | | | Ksch. 1877. |

| Ort | | Oeynhausen, Westphalen. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Bülowbrunnen leichte Soole. | | schwere Soole. | | Thermalsoole Bohrloch I. | | Bohrloch II. | |
| Analytiker | | Finkener 1873. | | | | Finkener. | | Finkener 1877. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.0001 | 0.0001 | — | — | 0.001 | 0.001 | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.087 | 0.087 | 0.112 | 0.112 | 0.047 | 0.047 | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 1.761 | — | 3.363 | — | 2.731 | — | 2.037 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 358.909 | 338.969 | 826.887 | 783.892 | 350.185 | 309.024 | 303.219 | 263.818 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.002 | 0.002 | 0.005 | 0.005 | 0.044 | 0.044 | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 3.279 | — | — | — | 0.457 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 17.605 | — | 42.114 | — | 36.977 | — | 36.395 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.029 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 2.058 | — | 3.929 | — | 3.191 | — | 2.380 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 16.655 | 13.910 | — | 29.087 | 14.790 | 48.830 | — | 34.139 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 11.553 | 14.961 | 26.474 | 30.619 | 16.392 | 16.392 | 16.575 | 17.153 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 30.328 | — | 30.596 | — | 31.897 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.419 | — | 0.943 | — | 0.545 | — | 0.453 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 28.319 | — | 24.251 | — | 16.416 | — | 14.001 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 3.637 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 22.856 | — | 22.562 | — | 15.609 | — | 13.476 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.441 | — | 0.993 | — | 0.574 | — | 0.477 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | 0.0025 | 0.0025 | 0.0012 | 0.0012 | 0.0018 | 0.0018 | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.068 | — | 0.075 | — | 0.177 | — | 0.199 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.136 | — | 0.150 | — | 0.355 | — | 0.399 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.011 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.097 | — | 0.108 | — | 0.225 | — | 0.284 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 416.2686 | 416.2686 | 914.6452 | 914.6452 | 431.6188 | 431.6178 | 368.680 | 368.679 |
| | | | a Ksch. 1877. | | a Ksch. 1877. | 33.75 ° | a | 26.75 ° | a |

a. Nach brieflicher Mittheilung der königl. Badeverwaltung.
b. Ab Kohlensäure 0.190.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Ab Kohlensäure 0.314.
e. Ab Kohlensäure 1.488.

| | Oeynhausen, Westphalen. | | Ofen und Pest (Budapest), Ungarn. | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Thermalsoole Bohrloch III.** | | **Arpad-Q.** | | **Blocksbad.** | | **Bruckbad.** | | **Dextq. (?)** | | **Elisabeth-Salzbad Badeq.** | | **Trinkq.** | |
| | Finkener 1877. | | Ritter. | | Molnár 1849. | | Molnár. ? | | v. Hauer 1879. | | Redtenbacher 1853. | | Nendtwich 1853. (Redtenbacher?) | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 0.091 | 0.091 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.917 | — | 0.163 | — | — | — | — | — | 1.052 | — | 1.197 | — | 1.369 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 296.272 | 260.580 | 15.820 | 3.627 | 2.979 | — | 0.138 | — | 27.330 | 13.726 | 8.035 | 0.813 | 18.300 | 0.666 |
| | — | — | — | — | 0.031 | 0.031 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 3.977 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 37.078 | — | 10.942 | — | 2.638 | — | 0.131 | — | 12.122 | — | 5.473 | — | 13.112 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.404 | — | 0.151 | — | — | — | — | — | 0.391 | — | 2.086 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.240 | — | 0.191 | — | 0.620 | 0.620 | 2.622 | 2.622 | 1.230 | — | 1.399 | — | 1.600 | — |
| | — | 30.201 | 187.701 | 186.632 | 2.990 | 2.742 | 0.012 | 0.173 | 162.279 | 168.579 | 64.133 | 68.947 | 141.800 | 152.286 |
| | 14.011 | 19.039 | 179.679 | 180.655 | 1.791 | 1.943 | 1.253 | 1.079 | 182.610 | 182.610 | 26.533 | 26.533 | 83.495 | 83.495 |
| 20 | 33.330 | — | — | — | — | — | — | — | 5.073 | — | 3.517 | — | 8.792 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.511 | — | 0.076 | — | 0.073 | — | 0.010 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.008 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 13.451 | — | 16.419 | — | 3.831 | — | — | — | 9.876 | — | 4.058 | — | 10.571 |
| | — | — | 1.041 | — | 0.162 | — | 2.382 | 2.571 | — | — | — | — | — | — |
| | 12.845 | — | 14.206 | — | 9.162 | — | 7.028 | — | 10.366 | — | 3.381 | — | 7.713 | — |
| | 0.538 | — | 0.080 | — | 0.077 | — | 0.011 | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.0083 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.375 | 0.375 | 0.042 | 0.042 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.180 | — | 0.145 | — | 0.104 | — | 1.734 | — | 0.380 | — | 0.050 | — | 0.400 | — |
| | — | 0.361 | — | 0.291 | — | 0.209 | — | — | — | 0.762 | — | 0.100 | — | 0.802 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 3.310 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 2.232 | — | 1.091 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.155 | — | 0.058 | — | 0.0067 | — | — | — | 0.150 | — | 0.800 | — |
| 40 | — | 0.256 | — | — | — | 3.504 | — | 4.177 | — | 0.542 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.106 | 0.106 | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | — | c 0.022 | | | | | | |
| | 363.393 | 363.394 | 399.109 | 399.300 | 18.455 | 18.455 | 15.2420 | 15.241 | 389.268 | 389.269 | 107.198 | 107.512 | 262.900 | 264.387e |
| | 26.25 ° | a | | HP. b | 45 ° | L. Hg. | 42.5 ° | HP. | | A. Ph. 1879. | 15 ° | L.Hg. d | 9 ° | HP. Brsch. |

| Ort | | Ofen und Pest (Budapest, Ungarn. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Franz-Deák-Q. a. | | Franz-Josefs-Q. | | Heinrichs-Q. a | | Hildegarde-Q. a | |
| Analytiker | | v. Hauer 1878. | | v. Bernát 1876. | | v. Hauer 1878. | | v. Hauer 1878. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 2.431 | — | 0.056 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 25.340 | 18.623 | 21.636 | 9.786 | 16.876 | 3.537 | 11.061 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.467 | — | 11.033 | — | 12.652 | — | 10.493 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.135 | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 2.840 | — | 0.065 | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 206.869 | 182.374 | 216.830 | 219.720 | 227.934 | 175.376 | 118.746 | 97.563 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 150.987 | 173.646 | 270.045 | 270.045 | 55.499 | 99.914 | 36.983 | 54.884 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 2.784 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.074 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 29.861 | — | 11.897 | — | 72.439 | — | 36.232 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 24.170 | — | — | — | 47.376 | — | 19.094 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.800 | — | 11.375 | — | 16.425 | — | 23.321 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.078 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($Si O_3$) | 1.850 | — | 0.104 | — | 0.079 | — | 0.139 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 3.712 | — | 0.209 | — | 0.158 | — | 0.279 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | 3.772 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.052 | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.642 | — | 0.014 | — | 0.112 | — | 6.122 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 417.756 | 417.756 | 522.969 | 522.969 | 364.189 | 364.188 | 209.344 | 209.345 |
| | | 12.5 ° | Brsch. | | Brsch. Ksch. 76. | 12.5 ° | Brsch. | 12.5 ° | Brsch. |

a. Eine der sechs „Mattoni's Königs-Bitterquellen".
b. Nach der Etikette der Flaschen.
c. Schwefelsaure Thonerde.

## Ofen und Pest (Budapest,) Ungarn.

| | **Hungaria-Q.** | | **Janos Nr. ?** | | **Hunyady, Janos Nr. 12.** | | **Laszlo.** | | **Mátyas.** a | | **Kaiserbad. ?** | | **Amazonenq.** | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Plósz und Ballo 1878. | | Bunsen 1876. | | Fresenius 1878. | | Ballo. | | v. Hauer 1878. | | Molnar 1849. | | Pohl 1859. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.0017 | 0.0017 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.018 | 0.018 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.032 | — | 1.137 | — | 1.362 | — | — | — | 1.030 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.014 | 0.014 |
| | 3.101 | — | 17.048 | 9.603 | 14.241 | 1.985 | 19.051 | 3.495 | 9.819 | — | 1.116 | — | — | — |
| | 0.023 | 0.023 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.390 | 0.390 | 0.582 | 0.582 |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.774 | — | — | — |
| | — | 2.887 | — | 6.137 | — | 10.781 | — | 13.289 | — | 9.315 | — | 1.099 | — | — |
| | — | — | — | 0.224 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.044 | — | — | — | — | — | 0.365 | — | — | — | 0.060 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.728 | 0.728 | 1.206 | — | 1.329 | — | 1.592 | — | 0.255 | 0.255 | 1.239 | — | 0.088 | 0.088 |
| | 1.589 | — | 231.913 | 226.492 | 196.621 | 199.119 | 211.052 | 222.958 | 164.772 | 168.612 | — | 0.089 | 1.222 | — |
| | 2.918 | 4.260 | 217.922 | 223.500 | 194.942 | 194.942 | 261.617 | 261.617 | 101.417 | 101.417 | 0.784 | 1.762 | 0.306 | 1.307 |
| 20 | — | — | — | — | 1.379 | — | 10.183 | — | 4.705 | — | 0.257 | — | — | — |
| | — | — | 0.259 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.006 | — | 0.027 | — | 0.025 | — | 1.147 | — | 0.037 | — | 0.005 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 5.026 | — | 15.019 | — | 12.813 | — | 5.958 | — | 8.413 | — | 1.295 | — | 0.900 |
| | 1.549 | 0.117 | 5.950 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.707 | 0.640 |
| | 6.545 | — | 7.967 | — | 12.537 | — | 6.470 | — | 8.866 | — | 6.158 | — | 3.584 | — |
| | — | — | 0.006 | — | 0.028 | — | 0.026 | — | 1.207 | — | 0.038 | — | 0.005 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.173 | 0.173 | 0.027 | 0.027 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.260 | — | 0.106 | — | 0.112 | — | 0.584 | — | 0.052 | — | 0.017 | — | 0.161 | — |
| | — | 0.522 | — | 0.213 | — | 0.225 | — | 1.172 | — | 0.104 | — | 0.034 | — | 0.323 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.089 | — | — | — | — | — | — | — | 0.683 | — | 1.947 | — | 1.394 |
| | 0.017 | — | — | — | — | — | 0.140 | — | — | — | 0.023 | — | 0.008 | — |
| 40 | — | 2.034 | — | 0.151 | — | 0.160 | — | 0.474 | — | 1.146 | — | 3.022 | — | 2.398 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.538 | 0.538 | 0.624 | 0.624 |
| | | | | | | | | | | | | | — | c 0.027 |
| | 16.7497 | 16.7497 | 482.377 | 482.377 | 421.189 | 421.189 | 510.715 | 510.715 | 291.093 | 291.092 | 11.507 | 11.506 | 8.328 | 8.329 |
| | 30 ° | Brsch. Ksch.81. | | Brsch. | 10.6 ° | Fresenius. | | b | 12.5 ° | Brsch. | 61.3 ° | L. Hg. HP. | 28 ° | Hg. |

| Ort | | Ofen und Pest (Budapest), Ungarn. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Kaiserbad, Heil- od. Trinkq. | | Kaiserbad, Wäscherq. | | Margarethen-Inselbad, Artesische Q. | | Rákóczy-Q. | |
| Analytiker | | Pohl 1859. | | Siegmund 1839. | | Than. | | Vohl 1878. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.0007 | 0.0007 | 0.006 | 0.006 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | 0.0005 | 0.0005 | 0.079 | 0.079 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.0023 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.0054 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.835 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2.379 | — | 0.690 | — | 2.018 | — | 25.417 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.158 | 0.158 | — | — | 0.009 | 0.009 | 1.535 | 1.535 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.199 | — | 0.655 | — | 1.908 | — | 23.072 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | 0.008 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.046 | — | — | — | — | — | 0.336 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.967 | 0.967 | 0.976 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 2.734 | 2.166 | 2.695 | 0.850 | 0.376 | — | 214.389 | 243.964 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.480 | — | 0.782 | 0.876 | 1.186 | 253.448 | 253.448 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 70.796 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.640 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.018 | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 25.095 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 2.173 | 4.996 | 3.317 | 3.867 | — | 2.257 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.512 | — | 0.834 | — | 1.056 | 0.723 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 4.154 | — | 6.018 | — | 5.486 | — | 1.619 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.674 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.017 | 0.017 | — | — | — | — | 0.412 | 0.412 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.337 | — | 0.937 | — | 0.299 | — | 0.561 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.675 | — | 1.880 | — | 0.601 | — | 1.126 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.505 | — | 2.010 | — | 1.170 | — | 18.133 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.0175 | — | 0.221 | — | — | — | 0.129 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.236 | — | 3.930 | — | 2.268 | — | 1.360 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.001 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.040 | 0.040 | — | — | — | — | — | — |
| | | | | — | a 0.738 | b 0.046 | b0.046 | | |
| | | 12.5238 | 12.5244 | 14.712 | 14.712 | 11.1622 | 11.1622 | 570.041 | 570.041 |
| | | 57 ° | Hg. | 63.75 ° | L. | 43.7° | HP. Brsch. | | Brsch. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Schwefelkohlenstoff.
c. Eine der sechs „Mattoni's Königs-Bitterquellen".
d. „Chem. Centralblatt 1846."

| | Ofen und Pest (Budapest), Ungarn. | | | | | | | | Offenau, Württemberg. | | Offenstein (Offstein), Hessen. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Raizenbad.** | | **Stephans-Q.** c | | **Szechényi-Q.** c | | **Victoria-Q.** | | **Soolen-Trinkq.** | | **Eisenq. II.** | | **Schwefelq. I.** | |
| | Than (?). | | v. Hauer 1878. | | | | Ballo 1878. | | Riecker. | | Jochheim. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.146 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.308 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 2.522 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.995 | — | 25.669 | 19.670 | 9.641 | 0.357 | 21.289 | 5.493 | 32.427 | 25.547 | — | — | — | — |
| | 0.006 | 0.006 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.357 | — | 2.740 | — |
| | — | 2.792 | — | 5.692 | — | 8.807 | — | 12.400 | — | 6.527 | — | 0.417 | — | 3.202 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.039 | — | — | — | — | — | 0.568 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.075 | 0.075 | — | — | — | — | 2.947 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.150 | — | 234.692 | 148.338 | 128.929 | 107.242 | 205.209 | 217.156 | 4.810 | 8.777 | — | — | — | — |
| | 2.832 | 3.801 | 104.798 | 177.773 | 81.395 | 99.722 | 307.321 | 307.321 | 3.277 | 3.277 | 1.863 | 1.765 | 2.248 | 2.660 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 9.139 | — | 5.035 | — | — | — | 0.466 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0027 | — | — | — | — | — | — | — | 1.381 | — | 0.123 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.595 | — | 98.657 | — | 34.818 | — | 6.622 | — | 2.614 | — | — | — | — |
| | 1.478 | 0.444 | 77.839 | — | 19.548 | — | — | — | — | — | 0.691 | 1.277 | — | 3.253 |
| | 7.884 | — | 7.390 | — | 11.433 | — | 6.422 | — | 3.142 | — | 5.969 | — | 5.640 | — |
| | 0.0028 | — | — | — | — | — | — | — | 1.454 | — | 0.130 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.025 | 0.025 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.190 | — | 0.106 | — | — | — | 0.421 | — | 0.831 | — | 0.964 | — | 0.104 | — |
| | — | 0.381 | — | 0.213 | — | — | — | 0.845 | — | 1.667 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.840 | — | 0.199 |
| | — | 1.656 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.235 | — | 0.435 |
| | 0.015 | — | — | — | — | — | 0.218 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.836 | — | 0.152 | — | — | — | 0.039 | — | 1.186 | — | 3.317 | — | 1.210 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.078 |
| | 0.010 | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 16.6628 | 16.6627 | 450.494 | 450.495 | 250.946 | 250.946 | 552.966 | 552.966 | 50.976. | 50.976 | 9.974 | 9.974 | 11.344 | 11.345 |
| | 42.5 ° | HP. | 12.5 ° | Brsch. | 12.5 ° | Brsch. | | Brsch. | 12.5 ° | d | 10 ° | JH. HP. | 10 ° | JH. HP. |

| Ort | | Oftringen, Schweiz, Aargau. | | Ohmenhausen, Württemberg, Reutlingen. | | Okarben (Grosskarben), Hessen. | | Oldesloe, Holstein. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Lauterbach-bad.** | | | | **Leonhardi-Q. (Selzerwasser).** | | **Soole.** | |
| Analytiker | | Bauhof 1816. | | Knaus. | | Fresenius. | | Pfaff. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.0001 | 0.0001 | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | 0.0017 | 0.0017 | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.174 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.400 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | 0.279 | 0.807 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | 0.059 | 0.059 | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 0.312 | — | 12.650 | — | 305.12 | 301.29 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.021 | 0.021 | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | 2.77 | 2.47 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 0.372 | 0.372 | — | 0.296 | — | 11.578 | 0.88 | 4.87 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | 0.040 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | 0.0004 | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.001 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.616 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.341 | — | 0.38 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.43 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.047 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.0005 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.125 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.021 | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 0.627 | 0.068 | 0.813 | 16.715 | — | 4.91 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 2.439 | 2.439 | 4.123 | 3.760 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.860 | — | 0.825 | — | 18.518 | — | 4.72 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.132 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.022 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | 0.012 | 0.012 | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.0066 | 0.0066 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.186 | — | 0.078 | — | 0.135 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.157 | — | 0.271 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.355 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.554 | — | 0.171 | — | 1.356 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.0004 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.137 | — | 0.832 | — | 2.322 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.092 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 2.418 | 2.418 | 4.455 | 4.455 | 37.4363 | 37.4378 | 313.92 | 313.92 |
| | | | MA. | 8.7 ° | HP. | | Brsch. | | HP. |

a. Kieselsaure Magnesia.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Natronaluminat.

| | Olette, Frankreich, Pyrénées-orient. | | | | | | | | Olmütz, Mähren. | | Oloneschti, Rumänien. | | St. Omobono, Italien, Bergamo. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | St. André. | | Buvette Nr. 4. | | Cascade. | | St. Louis. | | | | | | | |
| | Bouis 1852. | | | | | | Bouis 1837. | | Schrötter. | | (Siller?). | | Ferrario 1840. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | ?1.296 | ?1.061 | ? 2.178 | — | 0.504 | — |
| | 0.283 | 0.283 | 0.120 | 0.028 | 0.301 | 0.301 | — | — | — | 0.432 | — | ? 4.997 | — | 1.156 |
| 5 | — | — | — | 0.085 | — | — | — | — | — | 0.099 | — | — | — | — |
| | — | 0.130 | — | — | — | 0.149 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.316 | — | 0.330 | — | 0.320 | — | 0.360 | — | 0.194 | — | 65.407 | 57.916 | 6.721 | 3.139 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.036 | — | — | — | 0.041 | — | — | — | 0.157 | 11.840 | 11.840 | — | — |
| | — | 0.161 | — | — | — | 0.145 | — | — | — | — | 14.879 | 14.879 | — | 3.397 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.252 | — | — | — | 0.274 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 4.672 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.152 | — | 0.111 | — | 0.174 | — | 0.130 | 0.130 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.526 | — | 0.662 | — | 0.478 | — | 0.887 | — | 0.415 | — | — | — | 2.029 | 3.238 |
| | — | 0.169 | — | — | — | 0.044 | — | 0.066 | — | 0.351 | — | — | 4.703 | 4.703 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.715 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.253 | — | — | — | 0.320 | — | — | — | — | — | — | — | 0.916 |
| | 1.666 | — | 1.180 | — | 1.623 | — | 0.255 | — | 0.199 | — | — | — | — | — |
| | 0.960 | — | — | — | 1.344 | — | 0.085 | 0.014 | 2.842 | 2.261 | — | — | — | — |
| | 0.208 | — | 0.357 | — | 0.188 | — | 0.489 | — | 0.198 | — | — | — | 1.535 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 1.430 | — | 1.000 | — | 1.640 | — | 0.780 | — | 0.021 | — | — | — | 0.450 | — |
| | — | 2.164 | — | 2.006 | — | 2.091 | — | 1.363 | — | 0.042 | — | — | — | 0.903 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.192 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.073 | — | — | — | 0.099 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.300 | — | — | — | 0.300 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.765 | — | 0.854 | — | 1.991 | — | 0.497 | — | 0.638 | — | — | — | 0.938 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.124 | — | — | — | 0.267 |
| | 0.340 | 0.340 | 0.220 | 0.220 | 0.360 | 0.360 | 0.100 | 0.100 | 0.065 | 0.065 | — | — | 0.950 | 0.950 |
| | — | a 0.579 | — | b 0.605 | — | a0.986 | — | b0.650 | | | | | | |
| | | | — | c 0.116 | | | | | | | | | | |
| | | | — | d 0.042 | | | | | | | | | | |
| | 5.881 | 5.880 | 4.280 | 4.281 | 6.428 | 6.428 | 3.386 | 3.385 | 5.230 | 5.230 | 94.304 | 94.304 | 19.607 | 19.607 |
| | | Jo. L. Laz. | | Jo | 78° | Jo. L. Laz. | | Jo | | Hg. | 11.2° | HP. | 15.5° | Schv. |

| Ort | | Oni, Russland, Kaukasus. | | Ontaneda y Alceda, Spanien, Santander. | | Oppenau, Baden. | | Oppenheim, Hessen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | **Manantial de Alceda.** | | **Traubenwirthshaus.** | | | |
| Analytiker | | Struve. | | S. Ruiz 1861. | | Bunsen. | | Winkler. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | H.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.054 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.124 | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 2.919 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.280 | — | 16.765 | 5.549 | 0.653 | — | b80.000 | 79.424 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.045 | 0.045 | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 5.919 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.214 | — | 15.332 | — | 0.527 | b10.000 | 10.000 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | 0.064 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.042 | — | 0.037 | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.359 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.248 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 3.411 | — | 0.617 | 0.617 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 10.267 | 2.424 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 4.439 | 11.922 | — | 1.917 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 15.810 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.074 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.180 | — | 0.220 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.007 | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 39.070 | 40.715 | — | 2.939 | 7.003 | 9.913 | — | 0.740 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 5.851 | 5.851 | — | — | 2.874 | 0.830 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 9.245 | — | 3.164 | — | 5.759 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.189 | — | 0.232 | — | 0.709 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.007 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.015 | 0.015 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.151 | — | 0.201 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.302 | — | 0.403 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.982 | — | — | — | 1.973 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.016 | — | 0.014 | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 4.684 | — | 0.314 | — | 3.350 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.028 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 55.446 | 55.446 | 49.918 | 49.918 | 19.918 | 19.918 | 90.709 | c 90.711 |
| | | 11.2 ° | HP. | 32.8 ° | Schv. | 11.7 ° | Bu. | 15.6-21° | a JH. |

a. Nach briefl. Mittheilung des Besitzers.
b. Richtiger wohl nur 8.000 und 1.000.
c. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.062.
d. Lithion, Strontian, Mangan, Thonerde, Ammoniak, Borsäure und Quellsäure.
e. Ab Kohlensäure 0.420.
f. Ab Kohlensäure 1.676.
g. Ab Wasserstoff 0.09

| | Orb, Bayern, Unterfranken. | | | | Orel, Russland, Orel. | | | | | | | | Orense, Spanien, Orense. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Ludwigsq. | | Philippsq. | | Bitterwasser, schwaches. | | starkes. | | Glaubersalzwasser Nr. I. | | Nr. II. | | Aguas de las Burgas. | |
| | Rummel. | | Scherer 1855. | | Giese und Schumlänsky. | | | | | | | | Casares. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.001 | 0.001 | 0.0005 | 0.0005 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0095 | 0.0095 | 0.168 | 0.168 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.141 | — | 3.837 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 284.435 | 250.024 | 179.616 | 160.005 | 13.021 | 11.463 | 21.484 | 17.091 | 2.726 | 0.677 | 10.109 | 1.081 | 1.65 | 1.12 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 11.695 | — | 9.809 | 7.147 | 2.604 | — | 4.557 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 44.715 | — | 18.859 | — | 3.993 | — | 7.381 | — | 1.945 | — | 8.565 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.425 | — | 1.697 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.33 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.502 | — | 4.483 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 7.517 | — | — | — | 0.522 | — | 0.320 | 3.294 | 4.309 | 14.323 | 20.492 | — | — |
| | 1.320 | 16.105 | 2.196 | 5.562 | 9.765 | 13.057 | 15.625 | 21.386 | 2.059 | 2.059 | 4.791 | 4.791 | — | — |
| 20 | 22.710 | — | 0.529 | — | 4.232 | — | 6.836 | — | 0.972 | — | 5.909 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.794 | — | 0.243 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 35.792 | — | 25.049 | — | 1.447 | — | 5.298 | — | 1.557 | — | 5.066 | 3.11 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 34.005 | — | 23.921 | — | 0.703 | — | 2.344 | — | 1.496 | — | 4.863 | — | — | — |
| | 0.836 | — | 0.256 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.170 | — | 0.044 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.57 | — |
| | — | 0.341 | — | 0.088 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.15 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.163 | — | 0.651 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.243 | — | 0.064 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.82 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.325 | 0.325 | 0.163 | 0.163 | 0.325 | 0.325 | 0.488 | 0.488 | — | — |
| | d 0.366 | d 0.366 | d 5.054 | d 5.054 | | | | | | | | | | |
| | 358.0495 | 358.0485 | 226.0765 | 226.0765 | 30.813 | e 31.232 | 51.660 | f 53.336 | 10.872 | 10.872 | 40.483 | 40.483 | 6.33 | g 6.42 |
| | 15.5° | L. | 15.5° | L. Hg. | | HP. S. | | HP. S. | | HP. | | HP. | 66.5° | Rb. 331. |

| Ort | | Orezza, Frankreich, Corsica. | | Oroslauer Bad, Kroatien. | | Osasco, Schweiz, Tessin. | | Osnabrück, Hannover. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Sottana. | | | | | | Goslings Eisenwasser. | |
| Analytiker | | Poggiale 1853. | | Baumbach. | | Ferrario 1843. | | Kemper 1860. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.140 | — | 0.329 | — | 2.008 | — | 110.000 | 99.997 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | 3.314 | 0.775 | 2.122 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.105 | — | 4.872 | — | 11.970 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.107 | — | 0.169 | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.564 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.435 | — | — | — | — | 11.486 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.185 | — | 1.368 | 1.721 | 8.658 | 7.598 | — | 2.682 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 14.271 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.149 | — | 0.017 | — | 1.343 | — | 0.259 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.081 | — | 0.786 | — | 1.360 | — | 0.480 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.929 | 1.128 | 0.723 | 0.347 | 2.138 | 6.692 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 8.892 | — | 2.472 | — | 6.325 | — | 0.430 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.765 | — | 0.018 | — | 1.414 | — | 0.273 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.040 | — | 0.039 | — | 0.500 | — | 0.091 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.080 | — | 0.078 | — | 1.003 | — | 0.183 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 3.458 | — | 0.909 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.060 | — | 0.065 | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 6.218 | — | 1.318 | — | 0.714 | — | 0.130 |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.161 | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 1.250 | 1 250 | — | — |
| | | — | a 0.064 | | | | | | |
| | | 12.011 | 12.010 | 5.449 | 5.450 | 25.607 | 25.607 | 127.187 | 127.187 |
| | | 11° | Jo. Schv. HP. | 54.4° | HP. | | M. A. | 14.4° | Hg. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.

| | Osterfingen, Schweiz, Schaffhausen. | | Osthofen, Hessen. | | Otteleuebad, Schweiz, Bern. | | Ottensen, Holstein. | | Paderborn (Inselbad), Westphalen. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | **Schwefelquelle (5 Quellen).** | | | | | | **Badequelle.** | | **Marienquelle.** | | **Ottilienq. (Inselquelle).** | |
| | Laffon. | | Jochheim. | | v. Fellenberg 1839. | | Schmeiser. | | Carius. | | | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.111 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | 0.234 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.024 | — | — | 0.134 | 0.295 | — | 0.107 | 0.020 | 0.292 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.533 | — | — | — | 0.039 | — | 0.781 | — | 7.685 | 2.994 | 0.612 | — | 7.709 | 3.258 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0009 | 0.0009 |
| 10 | — | — | 0.039 | — | — | — | — | — | 0.409 | — | 0.094 | — | 0.413 | — |
| | — | 0.506 | — | 0.045 | — | 0.018 | — | 0.741 | — | 4.495 | — | 0.533 | — | 4.473 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0004 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.250 | — | 0.010 | — | 0.023 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.042 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.023 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.028 | — | — | — | 0.189 | — | 0.125 | — | 0.318 | — |
| | 0.596 | — | — | — | 0.115 | — | 2.083 | 0.497 | — | 0.217 | — | — | — | 0.230 |
| | — | 0.480 | — | 0.049 | — | 0.004 | — | 0.371 | — | 0.517 | 0.096 | — | — | 0.522 |
| 20 | — | — | 0.391 | — | — | — | — | — | 0.683 | — | 0.197 | — | 0.609 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0005 | — |
| | — | 0.030 | — | — | — | 0.090 | — | 0.939 | — | 0.042 | — | 0.393 | — | 0.043 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.059 | — | 0.0073 |
| 25 | — | — | — | 0.198 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.287 | — | — | 0.048 | — | 2.210 | 4.888 | — | 5.358 | — | 0.440 | — | 5.048 |
| | 1.216 | 0.704 | — | — | 0.362 | 0.358 | 0.396 | — | — | — | — | 0.230 | — | — |
| | 1.583 | — | 2.213 | — | 2.906 | — | 5.250 | — | 5.112 | — | 3.510 | — | 5.162 | — |
| | 0.032 | — | — | — | 0.094 | — | 0.988 | — | 0.044 | — | 0.480 | — | 0.045 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.062 | — | 0.0077 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.017 | 0.017 | 0.002 | 0.002 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.422 | — | 0.013 | — | 0.096 | — | — | — | 0.176 | — | 0.142 | — | 0.172 | — |
| | — | 0.847 | — | — | — | 0.181 | — | — | — | 0.353 | — | 0.285 | — | 0.345 |
| | — | — | — | 0.025 | — | 0.011 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.360 | — | 0.806 | — | 1.116 | — | 1.667 | — | — | — | 1.177 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.012 | — | 0.065 | — | 0.096 | — | 0.004 | — | 0.009 | — |
| 40 | — | 1.169 | — | 1.352 | — | 1.858 | — | 2.452 | — | 0.004 | — | 2.026 | — | 0.223 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.059 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.070 | 0.070 | 0.091 | 0.091 | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | — | a0.041 | — | a0.217 | | | | | | |
| | 4.382 | 4.383 | 2.767 | 2.768 | 3.770 | 3.771 | 11.864 | 11.863 | 14.526 | 14.525 | 5.339 | b5.342 | 14.4681 | 14.4676 |
| | 11 ° | MA. HP. | 11.2 ° | HP.JH. | 8.1 ° | MA. | | Hg. | 18.1 ° | HP.Hf. | 10-12.5° | HP. | 18.1 ° | HP.Hf. Val. |

| Ort | | Paipa, Neugranada, Bajaca. | | Palazzo al Piano, Toscana, Val d'Elsa, | | Paljustrowo, Russland, Petersburg. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | Quelle I. | | Quelle II. | |
| Analytiker | | Boussingault 1830. | | Giulj. | | Casselmann 1872. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 1.216 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 1.852 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | 0.865 | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 88.53 | 87.64 | 2.776 | — | 0.0546 | — | 0.0295 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 1.288 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.85 | — | 4.138 | — | — | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.0340 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.1305 | — | 0.0509 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 253.70 | 253.70 | — | — | 0.2355 | — | 0.0852 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 5.990 | 7.618 | 0.0317 | — | 0.0814 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 3.298 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.909 | — | 0.2660 | — | 0.1916 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.0265 | — | 0.0027 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 0.377 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 5.38 | 6.53 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.1141 | 0.1477 | 0.0261 | 0.1126 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.11 | — | 19.753 | — | 0.2146 | — | 0.1739 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.957 | — | 0.6528 | — | 0.3472 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.0277 | — | 0.0426 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | 0.7180 | b 0.4952 | 0.1870 | b 0.0601 |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.2628 | — | 0.1053 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.1752 | — | 0.1420 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 6.278 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 12.598 | — | 0.4823 | — | 0.2613 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.0298 | — | 0.0145 |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.644 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | — | d 0.0318 |
| | | 348.72 | 348.72 | 35.278 | 35.279 | 2.0490 | c 2.0498 | 0.9729 | 0.9728 |
| | | | L.Hydr. 343. | 16.2 ° | S. | | a | | a |

a. Pharm. Zeitg. für Russland 1872.
b. Lösliche Kieselsäure.
c. Ab Wasserstoff 0.0009.
d. Manganchlorür.
e. Ab Wasserstoff 0.0010.
f. Phosphorsäure.
g. Ab Wasserstoff 0.0012.

| | Paljustrowo, Russland, Petersburg. | | | | Pandraux, Frankreich, Haute-Loire. | | Panticosa, Spanien, Huesca. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Quelle III. | | Quelle IV. | | | | Estomago. | | Herpes. | | Hidago. | | Laguna (Ibon). | |
| | Casselmann 1872. | | | | Arnaud. | | Grande, Victoriano und Usera 1853. | | | | | | Herrera y Ruiz 1845. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.045 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.103 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0610 | — | 0.0686 | — | 0.878 | — | 0.178 | 0.068 | 0.085 | 0.081 | 0.100 | 0.054 | 0.198 | 0.071 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | 0.023 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.833 | — | 0.079 | — | 0.004 | — | 0.035 | — | 0.120 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.0380 | — | 0.0428 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0398 | — | 0.3092 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.1199 | — | 0.1272 | — | 0.170 | 0.490 | 0.373 | 0.123 | 0.390 | 0.050 | 0.400 | 0.072 | 0.452 | 0.160 |
| | — | — | 0.0531 | — | — | — | 0.029 | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | 0.615 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.1010 | — | 0.1780 | — | 0.346 | — | — | — | — | — | — | — | 0.214 |
| | — | 0.0274 | — | 0.0255 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 0.160 | — | 0.191 | — | 0.185 | — | 0.052 |
| | 0.2022 | 0.2097 | — | — | — | 0.785 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0651 | 0.0651 | 0.1467 | 0.2033 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.4029 | — | 0.2416 | — | 6.866 | — | 0.102 | — | 0.005 | — | 0.045 | — | 0.156 | — |
| | 0.2200 | — | 1.0709 | — | 0.364 | — | — | — | — | — | — | — | 0.225 | — |
| 30 | 0.0288 | — | 0.0269 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.376 | — | 0.245 | 0.245 | 0.255 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.0810 | — | 1.6930 | b1.4983 | — | — | 0.296 | — | 0.150 | — | 0.305 | — | 0.193 | — |
| | — | 0.1625 | — | 0.1832 | — | — | — | 0.594 | — | 0.301 | — | 0.612 | — | 0.387 |
| | — | — | — | 0.1973 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.5456 | — | — | — | 2.503 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.9898 | — | 0.7126 | — | 3.936 | — | 0.062 | — | 0.003 | — | 0.027 | — | 0.220 |
| | — | 0.0030 | — | 0.0790 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.024 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.256 | 0.256 | 0.110 | 0.110 | 0.165 | 0.165 | — | — |
| | | | | | | | — | f0.163 | | | — | f0.110 | | |
| | 2.1809 | e 2.1819 | 3.4280 | g 3.4292 | 8.893 | 8.893 | 1.655 | 1.655 | 0.985 | 0.985 | 1.270 | 1.270 | 1.224 | 1.224 |
| | | a | | a | | HP. | 31.2 ° | Jo. | 26.4 ° | Jo. | 27.5 ° | Jo. | 26.4 ° | Rb. 344. |

| Ort | | Paracuellos de Giloca, Spanien, Zaragoza. | | Parad, Ungarn, Heves. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | Alaun- oder Hagimaser T. | | Vitriolquellen Wasserspiegel. | | Eisenquelle Nr. IV. | |
| Analytiker | | Moncin 1850. | | Kletzinsky. | | | | Meissner 1827. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | ? | ? | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.620 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 37.201 | 21.622 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 18.205 | — | — | — | — | — | 0.588 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 3.017 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 3.10 | 3.10 | 1.40 | 1.40 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 85.256 | 104.951 | 0.50 | 0.50 | 0.30 | 0.30 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 22.321 | — | 2.80 | — | 2.90 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | 14.583 | 14.583 | 44.10 | 44.10 | 24.40 | 24.40 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 1.65 | — | 1.71 | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 3.566 | 3.566 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 8.438 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 8.621 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_3(SiO_3)$ | — | — | 0.30 | — | 0.10 | — | 1.040 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.655 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.57 | — | 0.19 | — | 1.361 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.88 | — | 1.10 | — | 2.337 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 9.899 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.862 |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | a 11.20 | a 11.20 | a 4.50 | a 4.50 | | |
| | | 159.361 | 159.361 | 62.00 | 62.00 | 33.60 | 33.60 | 22.285 | 22.285 |
| | | 12-16.2° | Rb. 156 | 11.2 ° | L. HP. | 11.2 ° | L. | 11 ° | L. HP. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Angegeben sind 6.292 Schwefelwasserstoff.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.008.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.013.

| | Parad, Ungarn, Heves. | | | | | | | | Parchim, Mecklenburg. | | St. Pardoux und La Trollière, Frankreich, Allier. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Eisenquelle Nr. V. | | Schwefelquellen Nr. I. | | Nr. II. | | Weisser Schwefelsäuerling Nr. III. | | | | St. Pardoux. | | La Trollière. | |
| | Meissner 1827. | | | | | | | | Krüger. | | Henry. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.237 | — | b 0.629 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 2.837 | — | 1.443 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.040 | — | 2.344 | — | 1.693 | — | 0.650 | — | 0.154 | — | 0.300 | — | 0.400 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | 0.039 | 0.253 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.740 | — | 2.224 | — | 1.606 | — | 0.570 | — | 0.247 | — | 0.285 | — | 0.379 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.163 | — | — | — | — | — | — | — | 0.128 | — | — | — | — |
| | — | 0.097 | — | — | — | — | — | — | — | 0.084 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 8.200 | — | 4.947 | — | 3.255 | 1.495 | 1.040 | — | — | — | 0.100 | — | 0.180 | 0.135 |
| | — | — | — | 4.180 | — | 1.487 | — | 0.879 | 0.164 | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.196 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 8.778 | — | — | — | — | — | — | — | 0.426 | — | 0.048 | — | 0.048 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.031 | — | — |
| | 2.575 | 10.353 | 9.580 | 9.825 | 6.816 | 5.853 | 6.439 | 6.789 | — | — | 0.254 | — | 0.240 | 0.033 |
| | 3.368 | 3.368 | 4.503 | 0.041 | 1.586 | — | 0.991 | — | — | 0.516 | — | — | — | — |
| | 9.403 | — | 8.437 | — | 8.064 | — | 7.488 | — | 0.955 | — | 1.144 | — | 1.043 | — |
| | 9.517 | — | — | — | — | — | — | — | 0.688 | — | 0.050 | — | 0.050 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.910 | — | 1.041 | — | 0.911 | — | 0.650 | — | 0.260 | — | 0.367 | — | 0.314 | — |
| | — | 1.826 | — | 2.089 | — | 1.828 | — | 1.304 | — | 0.164 | — | 0.612 | — | 0.630 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.342 | — | 0.118 | — | — |
| | — | 3.283 | — | 2.159 | — | 2.325 | — | 2.625 | — | 0.165 | — | 0.245 | — | 0.216 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 6.417 | — | 8.080 | — | 6.583 | — | 5.053 | — | 0.607 | — | 0.876 | — | 0.786 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.655 | — | 0.333 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.040 | 0.040 | 0.150 | 0.150 | 0.150 | 0.150 |
| | 35.013 | d 35.025 | 32.089 | 32.090 | 22.954 | 22.953 | 17.258 | 17.259 | 2.710 | c 2.719 | 2.365 | 2.365 | 2.377 | 2.377 |
| | 10.6 ° | L. | 11 ° | L. | 11 ° | L. HP. | 8.1 ° | L. | 11.2 ° | Hg. HP. S. | 7 ° | Jo. HP. | | Jo. |

| Ort | | St. Parize, Frankreich, Nièvre. | | Paros, Griechenland, Insel. | | Passugg, Schweiz, Graubünden. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | Neue Belvedraq. | | Theophilq. (Sauerwasser). | |
| Analytiker | | Hassenfratz. | | Landerer. | | Husemann 1878. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.0002 | 0.0002 | 0.001 | 0.001 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | 0.106 | 0.106 | 0.0046 | 0.0046 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 7.437 | 6.901 | 0.176 | — | 2.216 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.998 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 1.675 | — | 0.164 | — | 2.100 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0025 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.003 | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.238 | 0.238 | 1.340 | 1.340 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 0.651 | 0.346 | — | 1.967 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.851 | 0.851 | 1.524 | 2.786 | — | 0.050 | — | 1.555 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 13.463 | — | 2.054 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0029 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.286 | — | 0.132 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.021 | — | 0.007 |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 7.919 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 3.170 | 3.190 | 19.131 | 23.775 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 2.235 | 2.181 | 4.332 | 2.672 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 19.465 | — | — | — | 20.865 | — | 10.162 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.301 | — | 0.139 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.022 | — | 0.007 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.007 | 0.007 |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.0015 | 0.0015 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | — | — | 0.234 | — | 0.114 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.469 | — | 0.229 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 13.113 | — | — | — | 8.032 | — | 2.892 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.0011 | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 11.896 | — | — | — | 12.954 | — | 4.706 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 33.779 | 33.779 | 12.013 | 12.013 | 27.6958 | 27.6957 | 39.4235 | 39.4231 |
| | | | HP. S. | | HP. | 9.2 ° | a | 14 ° | a |

a. Nach „Rhaetische Bäder, Chur 1878".
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Nach „Chenu, Passy", Paris 1841 und „Prochnow, die schwefelsauren Eisenoxydul-Wässer", Muskau 1878.
d. Bei Joanne: Nr. III.
e. Wahrscheinlich gleichbedeutend mit Paterna dela Rivera.
f. Kieselsaure Magnesia.

| | Passugg, Schweiz, Graubünden. | | Passy, Frankreich, Passy. | | | | | | | | | | Paterna, e Spanien, Andalusien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Ulricusq. (Salzwasser). | | Eau dépurée. | | Alte Quelle Nr. I. | | Alte Quelle Nr. II. | | Neue Quelle. Nr. I. | | Neue Quelle. Nr. II. d | | | |
| | Husemann 1878. | | Henry (Barruel?) 1832. | | Henry 1832. | | | | | | | | Ayuda. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.008 | 0.008 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.054 | 0.054 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | ? | ? |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.163 | 0.163 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 8.194 | — | 7.27 | — | 1.929 | — | 3.086 | — | 3.586 | — | 3.384 | — | — | — |
| | 0.060 | 0.060 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 0.395 | — | — | — | — | — | — | — | 0.217 | 0.217 |
| | — | 7.671 | — | 6.90 | — | 2.291 | — | 2.928 | — | 3.402 | — | 3.210 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.081 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.568 | 1.568 | 2.82 | 2.82 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.862 | — | — | 8.83 | — | 2.343 | 2.160 | 5.908 | 1.603 | 5.958 | 0.019 | 4.127 | — | — |
| | — | 0.649 | 25.89 | 25.89 | 1.436 | 1.935 | 2.655 | 2.655 | 3.011 | 3.011 | 5.857 | 5.857 | 0.910 | 0.550 |
| 20 | — | — | 48.20 | — | 16.200 | — | 28.188 | — | 15.360 | — | 27.740 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.102 | 1.30 | 1.30 | 0.390 | 0.390 | 0.559 | 0.770 | 0.450 | 0.450 | 4.120 | 4.120 | — | 0.455 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 23.38 | — | 7.877 | — | 14.358 | — | 6.582 | — | 14.003 | — | — |
| | 53.789 | 64.747 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.769 | 5.077 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.130 | 0.504 |
| | 10.260 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.597 | — |
| | 0.107 | — | — | — | — | — | 0.224 | — | — | — | — | — | 0.479 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.040 | 0.040 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.067 | 0.067 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.099 | 0.099 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.190 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.260 | — |
| | — | 0.381 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.488 |
| | — | 0.118 | — | 16.36 | — | 5.515 | — | 10.129 | — | 4.607 | — | 9.803 | — | — |
| | 0.031 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.376 | — | — | — | — | — | 0.124 | — | — | — | — | — | 0.371 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | b 5.55 | b 5.55 | | | | | b 1.100 | b 1.100 | b 2.480 | b 2.480 | — | f 0.008 |
| | 81.261 | 81.261 | 91.03 | 91.03 | 20.350 | 20.351 | 36.872 | 36.872 | 25.110 | 25.110 | 43.600 | 43.600 | 2.593 | 2.593 |
| | 8.1 ° | a | | L.Hydr. 411 | 3.88 ° | c | 3.88 ° | c | 3.88 ° | c | 3.88 ° | c | 13.7 ° | HP. |

| Ort | | Paterna dela Rivera, Spanien, Andalusien. | | a Paterno, Sicilien, Val di Demona. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Fuen Santa. | | Eisenquelle. | | Eisen-säuerling. | | Salzquelle. | |
| Analytiker | | Mejias 1841. | | Ferrara. | | | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.17 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.390 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 60.76 | 32.407 | 0.244 | — | 10.310 | 0.090 | 21.970 | 8.871 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 26.898 | — | — | — | 9.695 | — | 10.227 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.186 | — | — | — | 1.767 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 1.483 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 15.907 | — | — | 12.659 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 52.00 | 52.000 | — | — | — | 7.194 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 32.98 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.421 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 10.438 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 4.612 | 31.097 | — | 16.806 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 7.826 | 7.826 | 9.094 | 1.419 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 4.130 | — | 12.586 | — | 13.277 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 4.239 | — | 0.443 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | ? 7.73 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 15.510 | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 1.448 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | b 0.407 | — | 0.903 | — | 0.678 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 4.856 | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.424 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.090 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | — | c 0.272 | — | e 3.017 | | |
| | | | | — | d 0.351 | | | | |
| | | 153.64 | 153.640 | 16.846 | 16.846 | 50.607 | f 52.933 | 35.925 | g 37.671 |
| | | 19.4 ° | Rb. 158. | | HP. | | HP. | | |

a. Die drei Analysen verdienen wenig Vertrauen.
b. Angegeben ist 4.0691!
c. Natronaluminat.
d. Kalkaluminat.
e. Schwefelsaure Thonerde.
f. Ab Kohlensäure 2.326.
g. Ab Kohlensäure 1.746.
h. Ab Kohlensäure 0.390.
i. Nach „Melchior, Bad Pausa, Zeulenroda 1880".
k. Ab Wasserstoff und Wasser 0.034.

| | Patradschik, Griechenland. | | Pattenhof, Russland, Lievland. | | Pausa, Königreich Sachsen. | | | | Peiden, Schweiz, Graubünden. | | | | Pejo, Italien, Trentino. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | Gottes-geschenkq. (Alte Quelle). | | Sophienq. (Neue Quelle). | | Frauenq. | | St. Luciusq. | | Fonte a sinistra. | |
| | Landerer. | | | | Stöckhardt 1844. | | | | Capeller. | | v. Planta-Reichenau 1862. | | Cenedella 1846. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.747 | — | — | — | 0.118 | — | 0.426 | 0.426 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.007 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | 0.250 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.302 | 1.302 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 52.083 | 46.074 | 0.216 | — | — | — | — | — | 3.127 | — | 2.195 | — | 3.305 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 7.751 | 6.157 | 4.122 | 2.588 | 0.206 | — | 0.134 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 7.565 | — | 1.153 | — | 0.220 | — | 0.144 | — | 2.967 | — | 2·082 | — | 1.844 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.678 | — | 0.016 | — | 0.010 | — | — | — | — | — | 0.209 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.678 |
| | — | — | — | — | — | 1.082 | — | 0.707 | — | — | — | — | — | 0.465 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.671 | 0.671 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.923 | 7.721 | 9.496 | 11.153 | 0.544 | — |
| | 2.374 | 4.392 | — | — | — | — | — | — | 12.075 | 12.075 | 3.547 | 3.547 | — | — |
| 20 | 6.086 | — | — | — | — | — | — | — | 6.579 | — | 1.783 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.391 | — | 0.221 | — | 0.583 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 2.234 | — | — | — | — | — | — | — | 1.524 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.561 | 13.316 | 17.742 |
| | — | — | 1.622 | 3.691 | 0.021 | 0.297 | 0.199 | 0.376 | — | — | — | — | 0.829 | 0.829 |
| | 3.375 | — | 1.688 | — | 1.296 | — | 0.540 | — | 21.130 | — | 17.945 | — | 2.879 | — |
| | — | — | — | — | 3.091 | — | 2.020 | — | 0.412 | — | 0.233 | — | 1.942 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.195 | — | 0.195 | — | 0.130 | — | — | — | 0.207 | — | 0.159 | — |
| | — | — | — | 0.228 | — | — | — | — | — | — | — | 0.415 | — | 0.319 |
| | — | — | — | 0.154 | — | 0.372 | — | 0.248 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.021 | — | 0.020 | — | 9.428 | — | 6.661 | — | 0.189 |
| | — | — | 0.260 | — | 0.006 | — | 0.004 | — | — | — | — | — | 0.080 | — |
| 40 | — | 2.062 | — | — | — | 2.303 | — | 1.320 | — | 13.140 | — | 10.765 | — | 0.231 |
| | — | — | — | — | — | 0.309 | — | 0.202 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.925 | — | — | — | 0.062 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.390 | 0.390 | 0.092 | 0.092 | 0.061 | 0.061 | 0.260 | 0.260 | — | — | 0.367 | 0.367 |
| | 73.416 | 73.416 | 9.795 | h10.184 | 5.025 | 5.024 | 3.514 | 3.514 | 47.506 | 47.506 | 36.077 | 36.076 | 23 421 | k23.456 |
| | | HP. | | S. | | i | | i | 16 ° | MA. S. Hg. | 9 ° | Hg.HP. | 9.10 ° | Schiv. |

| Ort | | Pejo, Italien, Trentino. | | Peissenberg (Heilbad Sulz), Oberbayern. | | Pelaghe di Monte Rotondo, Toscana. | | Pelago (Podere del Bagno), Toscana. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | ? | | **Sulzbrunnen.** | | | | | |
| Analytiker | | Ragazzini 1843. | | Vogel. | | Giulj. | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.058 | — | — | — | 0.305 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.133 | — | — | — | 0.700 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.384 | — | 0.130 | — | 4.306 | 0.320 | 0.694 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | 0.045 | 0.883 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.364 | — | 0.123 | — | 2.801 | — | 0.658 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.757 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.350 | — | 0.130 | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.110 | 0.612 | 0.255 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.374 | — | — | — | 0.453 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 4.197 | 3.405 | 0.553 | 0.287 | — | 5.113 | 2.946 | 2.492 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 3.590 | 3.590 | 0.297 | 0.181 | 0.749 | — | 1.058 | 1.058 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.968 | — | 1.595 | — | 3.636 | — | 2.998 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 2.553 | — | — | — | 0.477 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.680 | — | 0.130 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.364 | — | 0.261 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.970 | — | 0.558 | — | — | — | 0.834 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.682 | — | 1.211 | — | — | — | 2.098 |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.216 | — | 0.030 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.161 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 14.722 | 14.722 | 2.893 | 2.894 | 9.825 | 9.825 | 8.001 | 8.001 |
| | | | L. | | HP. S. | | S. | 17.5 ° | S. HP. |

a. Natriumsulfhydrat.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Ab Kohlensäure 0.750.
d. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.061.

| | Peleikiton, Griechenland, Morea. | | S. Pellegrino, Italien, Bergamo. | | Penaguila, Spanien, Alicante. | | Penna, Italien, Teramo. | | Pergine, Toscana. | | Pernikarka, Böhmen, Prag. | | La Perrière, Savoyen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | **Sorg: antica.** | | | | | | | | **Bitterwasser.** | | | |
| | Landerer. | | Ferrario 1839. | | Lopez 1847. | | | | Giulj. | | Lerch 1853. | | Socquet. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 0.220 | 0.220 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.16 | 1.16 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.705 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | 0.021 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 65.94 | 65.94 | 2.499 | — | 1.194 | — | 9.327 | 0.999 | — | — | 1.630 | — | 20.741 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 18.46 | 14.67 | — | 0.209 | — | 0.047 | 1.886 | 4.583 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.43 | — | 2.125 | — | 0.321 | — | 4.257 | — | — | — | 1.546 | — | 19.677 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.608 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.323 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.220 | — | 0.167 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.710 | 1.710 | — | — |
| | — | — | 0.336 | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.911 | 10.480 | 33.611 |
| | 6.01 | 10.81 | 3.125 | 2.861 | 1.085 | — | — | — | — | — | 45.040 | 45.040 | 3.509 | 3.509 |
| 20 | 5.44 | — | — | — | 0.434 | — | — | — | — | — | 11.590 | — | 22.513 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.694 | — | — | — | — | — | — | — | 0.028 | — | 0.402 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 5.726 | — | — |
| | — | — | — | 3.296 | — | — | — | 10.683 | 5.895 | 5.895 | — | — | — | 2.175 |
| | — | — | — | — | — | 1.091 | 3.637 | — | 2.641 | 2.641 | — | — | — | — |
| | — | — | 8.597 | — | — | — | 5.526 | — | 2.998 | — | 3.038 | — | 4.082 | — |
| | — | — | 0.731 | — | — | — | 0.628 | — | 0.477 | — | 0.029 | — | 0.423 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.110 | — | — | — | — | — | — | — | 0.030 | — | — | — |
| | — | — | — | 0.221 | — | — | — | — | — | — | — | 0.060 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 2.271 | — | — | — | — | — | 1.166 | — | 5.174 | — | 0.923 |
| | — | — | — | — | 0.651 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 3.721 | — | — | — | — | — | 2.094 | — | 1.872 | — | 1.451 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.048 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.189 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.430 | 0.430 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | a 1.302 | a 2.447 | | | | | | | | |
| | | | | | — | b 1.396 | | | | | | | | |
| | 97.01 | 97.01 | 16.048 | 16.048 | 5.371 | c 6.120 | 21.004 | d 21.065 | 12.011 | 12.011 | 63.067 | 63.067 | 61.748 | 61.748 |
| | | HP. | 27° | Schv. | 17.5° | Rb. 419 | 22.5-30° | HP. | 15° | HP. S. | 10° | L. Hydr. 391 | 37.5° | HP. |

| Ort | | Pertino, Italien, Romagna. | | Pescille, Toscana. | | St. Peter, Oesterreich, Kärnthen. | | St. Peter, Schweiz, Graubünden. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | **Aeq. del Bagnaccio.** | | | | | |
| Analytiker | | Giulj. | | Giulj. | | Burger. | | v. Planta-Reichenau 1875. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.984 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | 0.013 | 0.013 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 9.717 | 0.983 | 2.654 | — | 0.521 | — | 5.862 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 3.137 | 0.178 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.620 | — | 2.726 | — | 0.494 | — | 4.809 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0033 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0133 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.719 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 1.150 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.388 | 0.538 | — | — | 0.408 | — | 22.857 | 25.377 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 1.198 | 0.841 | — | — | 2.145 | 2.145 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 1.759 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0038 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.909 | — | 0.453 | — | 0.437 | — | 0.277 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 9.822 | 21.925 | — | 3.405 | 0.123 | — | — | 3.936 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 4.230 | — | 0.534 | 1.155 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.998 | — | 9.184 | — | 12.226 | — | 17.045 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.957 | — | 0.477 | — | 2.514 | — | 0.292 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.023 | 0.023 |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.017 | 0.017 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | 1.627 | — | 0.378 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 1.007 | — | 0.758 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 2.148 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 2.195 | — | 3.483 | — | 4.925 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0055 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 3.450 | — | 8.926 | — | 8.269 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.205 | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 32.112 | 32.112 | 14.225 | 14.225 | 17.419 | 17.419 | 51.5503 | 51.5496 |
| | | 15 ° | HP. | 15 ° | S. | | S. HP. | 10 ° | a |

a. Nach „Rhaetische Bäder und Curorte, Chur 1878".

| | Petersquellen, Russland, am Terek. | | Petersthal, Baden. | | | | | | | | Petriolo, Toscana, Val di Merse. | | Pfäffers, Schweiz, St. Gallen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Petersquelle (Stahltrinkq.). | | Salzquelle (Laxierquelle). | | Magnesine der Salzq. | | Sophienquelle (Gasquelle). | | | | | |
| | Herrmann. | | Bunsen 1854. | | | | | | Bunsen 1854. | | Giulj. | | v. Planta-Reichenau 1871. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M. W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0001 | 0.0001 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0002 | 0.0002 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.065 | — | — | — |
| | 0.506 | 0.506 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.442 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.810 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.783 | 2.060 | 0.335 | — | 0.428 | — | 25.412 | 12.974 | 0.161 | — | 10.040 | — | 0.4934 | — |
| | — | — | 0.043 | 0.043 | 0.020 | 0.020 | 0.022 | 0.022 | 0.104 | 0.104 | — | — | 0.0020 | 0.0020 |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.685 | — | 0.158 | — | 0.328 | — | 11.153 | — | 0.078 | — | 9.525 | — | 0.4406 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0163 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0068 |
| | — | — | — | 0.128 | — | 0.063 | — | 0.033 | — | 0.060 | — | — | — | 0.0099 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.746 | 0.746 | 0.785 | 0.785 | 0.946 | — | 0.975 | 0.975 | — | — | 0.0746 | 0.0746 |
| | 6.148 | 6.074 | 7.902 | 2.435 | 8.525 | 1.646 | 55.905 | 34.613 | 6.721 | 2.035 | 3.484 | 3.183 | 0.3100 | — |
| | — | 0.063 | — | 4.273 | — | 5.475 | 23.687 | 42.011 | — | 3.630 | 3.737 | 3.737 | — | 0.2606 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.524 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0189 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0076 | — |
| | — | — | — | 0.438 | — | 0.428 | — | 0.409 | — | 0.418 | — | 0.909 | — | 0.0225 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.400 | 6.191 | 0.605 | 4.611 | 0.367 | 6.029 | — | 36.377 | 0.803 | 3.785 | — | 8.501 | 0.0905 | 0.7082 |
| | 0.067 | — | 4.558 | — | 5.840 | — | 19.546 | — | 3.872 | — | — | — | 0.8085 | 0.5307 |
| | 0.890 | — | 15.251 | — | 15.079 | — | 14.480 | — | 13.773 | — | 20.382 | — | 1.8812 | — |
| | — | — | 0.461 | — | 0.451 | — | 0.430 | — | 0.440 | — | 0.957 | — | 0.0237 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0038 | 0.0038 |
| | — | — | 0.052 | 0.052 | 0.025 | 0.025 | 0.040 | 0.040 | 0.024 | 0.024 | — | — | 0.0122 | 0.0122 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.088 | — | 0.904 | — | 0.885 | — | 0.850 | — | 0.892 | — | — | — | 0.1408 | — |
| | — | 0.177 | — | 1.814 | — | 1.776 | — | 1.706 | — | 1.790 | — | — | — | 0.2825 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 5.852 | — | 5.698 | — | — | — | 5.317 | — | 3.333 | — | 0.5090 |
| | — | — | 0.049 | — | 0.024 | — | 0.012 | — | 0.023 | — | — | — | 0.0038 | — |
| 40 | — | 0.126 | — | 10.356 | — | 10.155 | — | 1.182 | — | 9.573 | — | 7.996 | — | 0.9912 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.564 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 15.882 | 15.882 | 30.906 | 30.906 | 32.429 | 32.428 | 141.330 | 141.330 | 27.788 | 27.789 | 40.189 | 40.190 | 3.8713 | 3.8712 |
| | 90 °? | S. | 10.5 ° | Bu. Hg. Val. | 9.7 ° | Bu.HP. Val. | 9.7 ° | Hf. | 8.9 ° | Bu. L. Val. | 45 ° | S. | 34-37 ° | Val. Hf. |

| Ort | | Pfaffnau, Schweiz, Luzern. | | Piatigorsk, Russland, Stawropol. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | Alexanderq. | | Alexander-Nikolaiq. | | Grosser Durchbruch: Prowal bolschoï. Bass. | |
| Analytiker | | Weibel 1851. | | Schmidt 1871. | | | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.063 | — | 0.044 | — | 0.048 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.144 | — | 0.101 | — | 0.110 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.980 | — | 0.966 | — | 0.919 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 16.720 | 2.214 | 16.720 | 2.593 | 14.617 | 1.815 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 13.032 | — | 12.683 | — | 11.459 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.137 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 1.145 | — | 1.129 | — | 1.074 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 11.495 | 8.724 | 10.713 | 8.652 | 8.739 | 7.425 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 0.328 | 3.459 | 0.889 | 3.409 | 1.188 | 3.040 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 19.781 | — | 18.650 | — | 16.260 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 3.340 | — | 2.688 | — | 1.975 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.000 | — | 16.919 | — | 16.465 | — | 14.877 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.390 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.108 | — | 0.608 | — | 0.598 | — | 0.550 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 1.220 | — | 1.200 | — | 1.104 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.206 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.068 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.048 | — | 1.030 | — | 0.968 | — | 0.910 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.039 | — | 0.034 | — | 0.024 | — | 0.025 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefligsaures Natron | $NaO.SO_2$ | — | — | 0.078 | 0.078 | 0.161 | 0.161 | 0.090 | 0.090 |
| | | 3.498 | 3.498 | 50.696 | 50.696 | 49.407 | 49.407 | 43.158 | 43.157 |
| | | | MA. | 45.5 ° | a | 45.5 ° | a | 38 ° | a |

a. Nach „Lange, Die Minneralwässer des Kaukasus“ Riga, Kymmel 1875.

## Piatigorsk, Russland, Stawropol.

| | Grosser Durchbruch: Prowal bolschoï. See. | | Elisabethq. | | Jermolowq. | | Kalmückenq. | | Kalte Quelle. | | Konstantinq. | | Bitterq. zu Lysogorsk. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Schmidt 1871. | | | | | | Neljubin. | | Schmidt 1871. | | | | Fritzsche. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.031 | — | 0.048 | — | 0.069 | — | 1.338 | — | — | — | 0.095 | — | — | — |
| | — | 0.071 | — | 0.110 | — | 0.158 | — | 3.069 | — | — | — | 0.218 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.945 | — | 0.942 | — | 1.010 | — | — | — | 0.942 | — | 0.942 | — | 19.18 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 15.084 | 1.564 | 16.254 | 2.549 | 16.841 | 2.422 | 19.391 | 2.629 | 16.117 | 6.492 | 16.839 | 3.239 | 101.88 | 86.83 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | 0.055 | 5.673 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 12.123 | — | 12.300 | — | 12.927 | — | 9.338 | — | 8.428 | — | 12.200 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.104 | — | 1.101 | — | 1.180 | — | — | — | 1.101 | — | 1.101 | — | 22.41 | — |
| | 9.093 | 7.570 | 9.775 | 8.532 | 10.451 | 8.708 | 10.065 | — | 9.977 | 8.484 | 10.269 | 8.391 | 32.66 | 23.76 |
| | 1.168 | 3.215 | 1.495 | 3.306 | 1.153 | 3.439 | — | 8.417 | 1.353 | 3.375 | 1.053 | 3.403 | 30.57 | 53.54 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.113 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 17.428 | — | 17.259 | — | 18.587 | — | 23.699 | — | 12.510 | — | 17.544 | — | 26.81 |
| | 2.184 | — | 1.932 | — | 2.438 | — | 16.555 | — | 2.159 | — | 2.507 | — | 24.50 | — |
| | 15.739 | — | 15.968 | — | 16.783 | — | 12.123 | — | 10.941 | — | 15.839 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.119 | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.571 | — | 0.585 | — | 0.595 | — | 1.042 | — | 0.582 | — | 0.604 | — | 0.78 | — |
| | — | 1.146 | — | 1.174 | — | 1.194 | — | 2.091 | — | 1.167 | — | 1.212 | — | 1.57 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.896 | — | 0.960 | — | 1.028 | — | 4.950 | — | 0.832 | — | 1.108 | — | 1.11 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.016 | — | 0.025 | — | 0.037 | — | 0.709 | — | — | — | 0.050 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.086 | 0.086 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.081 | 0.081 | 0.090 | 0.090 | 0.078 | 0.078 | — | — | — | — | 0.064 | 0.064 | — | — |
| | 45.055 | 45.055 | 47.248 | 47.247 | 49.588 | 49.588 | 60.774 | 60.774 | 42.230 | 42.230 | 48.371 | 48.371 | 212.80 | 212.80 |
| | 36.7 ° | a | 30.6 ° | a | 44 ° | a | | S. | 28.5 ° | a | 42.2 ° | a | | HP. |

| Ort | | Piatigorsk, Russland, Stawropol. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Michaelquelle äussere. | | Michaelquelle innere. | | Nikolaiq. | | Sabenewq. | |
| Analytiker | | Schmidt 1871. | | | | | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.055 | — | 0.083 | — | 0.055 | — | 0.083 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.126 | — | 0.190 | — | 0.126 | — | 0.190 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.942 | — | 0.984 | — | 0.967 | — | 0.957 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 16.836 | 2.569 | 16.839 | 2.270 | 16.720 | 5.638 | 16.486 | 2.481 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 12.833 | — | 13.088 | — | 9.793 | — | 12.572 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.101 | — | 1.150 | — | 1.130 | — | 1.118 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 10.689 | 8.712 | 10.261 | 8.649 | 10.407 | 8.523 | 10.548 | 8.734 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.942 | 3.374 | 1.266 | 3.421 | 1.050 | 3.422 | 1.084 | 3.387 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 18.728 | — | 18.569 | — | 14.530 | — | 18.069 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.594 | — | 2.299 | — | 2.530 | — | 2.457 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 16.660 | - - | 16.992 | — | 12.714 | — | 16.322 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.584 | — | 0.599 | — | 0.590 | — | 0.595 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.172 | — | 1.202 | — | 1.184 | — | 1.194 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.976 | — | 1.072 | — | 0.984 | — | 1.066 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.029 | — | 0.044 | — | 0.029 | — | 0.044 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefligsaures Natron | $NaO.SO_2$ | 0.180 | 0.180 | 0.071 | 0.071 | 0.078 | 0.078 | 0.091 | 0.091 |
| | | 49.641 | 49.641 | 49.560 | 49.560 | 45.274 | 45.274 | 48.784 | 48.785 |
| | | 29.2 ° | a | 39.4 ° | a | 43.5 ° | a | 42 ° | a |

a. Nach „Lange, die Mineralwässer des Kaukasus, Riga, Kymmel 1875."

b. Natürliches Tambucan-See-Salz s. S. 152. Anm. — Künstliches Salz besteht aus Chlorkalium 0.565, Chlornatrium 30.875, Chlorcalcium 3.752, schwefelsaures Natron 28.214, schwefels. Magnesia 34.992, Kiesels. Natron 0.461, Doppeltkohlens. Natron 0.813, Kohlensäure 0.328.

| | Piatigorsk, Russland, Stawropol. | | | | | | | | | | Pietrapola, Frankreich, Corsica. | | Pillo, Toscana, Val d'Elsa. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Tambucan-See. | | Warme schwefelige Quelle rein. | | Warme schwefelige Quelle mit Tambucan-See-Salz 1:450. | | Warwaziewquelle heisse. | | warme. | | | | | |
| | Schmidt 1871. | | | | | | | | Fritzsche. | | Henry. | | Giulj. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.025 | 0.025 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.005 | — | 0.005 | — | 0.098 | — | 0.075 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.011 | — | 0.011 | — | 0.224 | 0.050 | 0.223 | 0.21 | 0.210 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.707 | — | 1.153 | — | 1.278 | — | 0.967 | — | 0.840 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 169.647 | 148.526 | 16.488 | 6.871 | 24.348 | 13.753 | 16.780 | 2.428 | 15.179 | 4.405 | 0.60 | — | 93.905 | 80.578 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.694 |
| | — | 18.022 | — | 8.264 | — | 9.100 | — | 12.894 | — | 9.595 | — | 0.569 | — | 11.832 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.163 | — | 1.347 | — | 1.493 | — | 1.130 | — | 0.981 | — | — | — | — | — |
| | 115.998 | 135.404 | 10.599 | 8.844 | 14.849 | 14.290 | 10.056 | 8.647 | 8.879 | 10.600 | 0.80 | 0.800 | 15.329 | 14.481 |
| | 167.860 | 167.860 | 0.783 | 3.196 | 9.243 | 10.745 | 1.489 | 3.461 | 2.801 | 2.801 | — | — | — | — |
| 20 | 16.114 | — | — | — | — | — | — | — | 0.881 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.909 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.700 | — | 12.687 | — | 12.554 | — | 18.007 | — | 9.968 | — | 0.283 | 39.645 | 57.639 |
| | — | — | 2.574 | — | 1.602 | — | 2.104 | — | — | — | — | — | 0.936 | — |
| | 6.335 | — | 10.728 | — | 11.814 | — | 16.740 | — | 11.524 | — | 2.00 | — | 15.361 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.957 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 1.190 | — | 0.609 | — | 0.660 | — | 0.602 | — | 0.700 | — | 0.20 | — | — | — |
| | — | 2.387 | — | 1.222 | — | 1.324 | — | 1.208 | — | 1.405 | — | 0.401 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.491 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.701 | — | 0.882 | — | 0.956 | — | 1.111 | — | 1.194 | — | 1.056 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.003 | — | 0.003 | — | 0.052 | — | 0.039 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.029 | 0.029 | 0.029 | 0.029 | 0.091 | 0.091 | — | — | — | — | — | — |
| | 480.307 | 480.307 | 43.162 | 43.162 | 64.043 | 64.043 | 49.090 | 49.090 | 41.095 | 41.095 | 3.81 | 3.810 | 166.133 | 166.133 |
| | | a | 37.5 ° | a | | a. b. | 43.7 ° | a | | Brsch. | | Jo. HP. | 13.7 ° | HP.S. |

| Ort | | Pisa (San Giuliano), Italien. | | | | | | Stufe di Pisciarelli, Neapel. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Acqua calda (Regina). | | Acqua fredda. | | Pozzetto. | | | |
| Analytiker | | Piria 1851. | | | | Giulj. | | Giudice. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.589 | — | 0.455 | — | 2.844 | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | 0.076 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.507 | — | 0.432 | — | 2.787 | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.090 | 0.090 | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.881 | 3.695 | 0.617 | 1.170 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 2.102 | 2.102 | 0.941 | 0.941 | 3.036 | 3.036 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 11.315 | — | 1.684 | — | — | — | 5.256 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 27.344 | 27.344 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 5.634 | — | 0.678 | — | — | — | 3.092 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 3.648 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.768 | 0.872 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 6.096 | — | 3.705 | — | 11.940 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.050 | — | — | — | — | — | 1.367 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.100 | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 2.610 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 6.269 | — | 1.917 | — | 3.237 | — | 0.921 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.726 | — | 2.264 | — | 5.084 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.781 | 0.781 |
| | | a 2.490 | a 2.490 | a 0.350 | a 0.350 | | | b 20.833 | b 20.833 |
| | | 25.523 | 25.523 | 7.842 | 7.842 | 18.664 | 18.664 | 55.581 | 55.581 |
| | | 39 ° | Schv. | 24 ° | Schv. | 51.2 ° | Hg. | 56.2-62.5 ° | HP. |

a. Schwefelsaures Ammoniak.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.043.
d. Die Umrechnung der kieselsauren Salze auf Kieselsäure unterblieb, weil das Wasser nur sehr geringe Mengen freier Kohlensäure enthält.
e. Ab Wasser 0.008.

| | Pitigliano, Toscana. | | La Plaine, Frankreich, Loire-infér. | | Plan-de-Phazy, Frankreich, Alpes-hautes. | | d Plombière, Frankreich, Vosges. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Bagno del Prochio. | | | | | | Aqueduc du Thalweg Nr. I. | | Nr. V. | | Bain des Dames. | | Bain national (impérial). | |
| | Giulj. | | Hectot. | | Tripier. | | Lefort 1862. | | | | Henry und Lhéritier 1855. | | Henry und Lhéritier 1855. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.919 | — | 0.474 | — | 51.601 | 26.711 | 0.079 | — | 0.089 | — | 0.300 | — | 0.100 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.361 | — | 0.542 | 0.550 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.140 | — | 0.082 | — | 23.612 | — | 0.075 | — | 0.084 | — | — | — | 0.047 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.177 | — | — | — | — | — | — | — | 0.229 | — | — |
| 15 | — | — | — | 0.092 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.032 |
| | — | — | — | 0.065 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.012 | 0.012 | 0.061 | 0.061 | 0.324 | 0.324 | — | — |
| | — | — | — | — | 2.708 | 21.484 | 0.743 | 0.743 | 1.128 | 0.869 | — | — | 0.132 | — |
| | 2.397 | 1.680 | 0.089 | 0.089 | 7.673 | 7.673 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | 18.170 | — | — | — | — | — | 0.235 | — | 0.162 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.909 | — | — | — | 0.211 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.146 | — | 0.039 | — | 0.169 |
| | — | 5.028 | — | 0.362 | — | 12.098 | 0.154 | 0.075 | 0.226 | — | — | — | — | — |
| | 3.183 | 4.432 | 0.164 | 0.155 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 23.350 | — | 0.107 | — | 11.415 | — | 0.406 | — | 0.354 | — | — | — | — | — |
| | 0·957 | — | 0.186 | — | 0.222 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.529 | 0.529 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.101 | — | — | — | 0.074 | — | 0.252 | — | 0.210 | — | 0.158 | — |
| | — | — | — | 0.203 | — | — | 0.734 | 0.882 | 0.800 | 1.306 | 0.844 | 1.161 | 0.436 | 0.656 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.186 | 0.285 | — | 0.092 |
| | — | 6.990 | — | — | — | — | — | 0.120 | — | 0.095 | — | 0.050 | — | — |
| | — | — | 0.068 | — | — | — | — | — | — | — | 0.130 | — | — | — |
| 40 | — | 10.987 | — | — | — | — | — | 0.295 | — | 0.349 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.500 | 0.500 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | | | — | b 0.141 | | |
| | 34.167 | 34.166 | 1.731 | c 1.775 | 92.818 | 92.818 | 2.202 | 2.202 | 2.910 | 2.910 | 2.229 | 2.229 | 0.988 | e 0.996 |
| | 38.8 ° | HP. | | S. HP. | 27.5-30° | S. HP. | 64 ° | Jo. | | Jo. | 33.2 ° | Hg. | 54 ° | Hg. L. |

| Ort | | a Plombière, Frankreich, Vosges. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Bain tempéré. | | S. Bourdeille. | | S. des Capucins. | | S. du Crucifix. | |
| Analytiker | | Henry und Lhéritier 1855. | | | | | | Lefort 1862. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.300 | 0.173 | 0.045 | — | 0.171 | — | 0.100 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.120 | — | 0.043 | — | — | — | 0.095 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.130 | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.021 | 0.021 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.407 | 0.008 | 0.123 | 0.023 | 0.220 | — | 1.050 | 1.050 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.147 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO\ SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.055 | — | 0.056 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.308 | 0.254 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 0.116 | — | — | — | 0.364 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | 0.0004 | 0.0004 | 0.020 | 0.020 | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.240 | — | — | — | 0.340 | d 0.188 | 0.075 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | 0.692 | 1.173 | 0.573 | 0.573 | — | 0.305 | 1.061 | 1.211 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.022 | — | — | — | 0.094 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.110 | — | 0.075 | — | 0.140 | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.072 | — | — | — | 0.254 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | — | b 0.366 | — | c 0.143 | — | b 0.177 | | |
| | | | | | | — | c 0.071 | | |
| | | 1.896 | 1.895 | 0.9324 | 0.9324 | 0.891 | 0.891 | 2.979 | 2.979 |
| | | | Hg. L. | | L. | 25° | Hg. | 47° | Jo. |

a. Die Umrechnung der kieselsauren Salze auf Kieselsäure unterblieb, weil das Wasser nur sehr geringe Mengen freier Kohlensäure enthält.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Natronaluminat.
d. Lösliche Kieselsäure.
e. Ab Wasser 0.005.

a Plombière, Frankreich. Vosges.

| | S. des Dames. | | S. ferrugineuse. | | S. Godé. | | S. des Romains. | | S. savonneuse Nr. V. | | S. Vauquelin. | | S. des Yeux. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Henry und Lhéritier 1855. | | | | | | | | Lefort 1862. | | | | Henry und Lhéritier 1855. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.093 | — | 0.045 | — | 0.030 | — | 0.300 | — | 0.065 | — | 0.104 | — | 0.400 | 0.143 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.088 | — | — | — | — | — | 0.261 | — | 0.062 | — | 0.099 | — | 0.243 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.034 | — | — | — | 0.019 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.092 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.012 | 0.012 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.160 | 0.160 | — | — |
| | 0.917 | 0.517 | — | — | — | — | 0.028 | — | 0.469 | 0.259 | 1.225 | 1.201 | 1.088 | 0.414 |
| | — | 0.063 | — | — | — | — | — | — | — | 0.117 | — | — | — | — |
| 20 | — | — | 0.118 | — | 0.086 | — | 0.462 | — | — | — | — | — | 0.299 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.184 | — | — | — | 0.051 | — | — | — | 0.040 | — | 0.014 | — | 0.298 |
| | 0.123 | — | — | — | — | — | — | — | 0.082 | — | 0.367 | — | — | — |
| | 0.067 | — | — | — | — | — | — | — | 0.125 | — | — | — | — | — |
| | 0.387 | — | — | — | — | — | — | — | 0.445 | — | 0.278 | — | — | — |
| | — | — | 0.264 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | ?0.016 | 0.016 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.006 | 0.006 |
| 35 | 0.273 | — | 0.480 | d0.431 | 0.226 | d0.171 | 0.210 | — | 0.159 | — | 0.216 | — | 0.428 | — |
| | 0.579 | 1.127 | 0.266 | 0.258 | 0.250 | 0.282 | 1.109 | 1.451 | 0.421 | 0.740 | 1.286 | 1.719 | 0.587 | 1.446 |
| | — | — | 0.013 | 0.113 | 0.027 | 0.101 | — | 0.076 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.106 | — | — | — | — | — | 0.022 | — | 0.142 | — | 0.058 | — | — |
| | — | — | 0.075 | — | — | — | 0.130 | — | — | — | — | — | 0.110 | — |
| 40 | — | 0.354 | — | 0.146 | — | — | — | — | — | 0.406 | — | 0.385 | — | — |
| | — | — | — | 0.027 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | — | b0.099 | | | — | b0.410 | | | | | — | b0.368 |
| | | | — | c0.061 | | | | | | | | | | |
| | 2.451 | 2.451 | 1.277 | 1.277 | 0.619 | e0.624 | 2.239 | 2.239 | 1.766 | 1.766 | 3.636 | 3.636 | 2.918 | 2.918 |
| | 52 ° | Jo. | | Hg. | | L. | 67.2 ° | L. | 59.5 ° | Jo. | 68.4 ° | Jo. Hg. | | L. |

| Ort | | a Po-Csevicze, Ungarn, Oedenburg. | | Pötschnig, Ungarn, Oedenburg. | | Poggio-bonsi, Toscana. | | Poggio Curatele, Toscana, Val di Fiori. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | | | Mineralwasser oberes. | |
| Analytiker | | Marikowsky. | | Jaquin. | | Giulj. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 0.763 | — | 6.941 | 3.539 | 3.470 | 1.583 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | 0.642 | 0.160 | 2.473 | 2.473 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.724 | — | 3.789 | 0.238 | 2.029 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 1.116 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 4.562 | 0.910 | — | — | — | 0.302 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 1.146 | 3.111 | 3.391 | 4.000 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.690 | — | 0.694 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 1.420 | — | — | — | 0.453 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 4.415 | — | 4.364 | — | 2.103 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.644 | 2.644 | 2.096 | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.665 | — | 7.790 | — | 4.188 | — | 1.591 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 3.190 | — | 1.495 | — | — | — | 0.477 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.289 | — | 0.173 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.347 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.552 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.384 | — | 2.664 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.773 | — | 4.434 | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.319 | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.144 | 0.144 | — | — | — | — | — | — |
| | | 7.932 | 7.932 | 18.025 | 18.025 | 15.852 | 15.852 | 8.943 | 8.943 |
| | | 12.5 ° | HP. S. | 13.7 ° | Hg. | 6.2 ° | S. HP. | 15 ° | S. HP. |

a. Vielleicht gleichbedeutend mit Vargede.
b. Nach „Denarowsky, Dorna-Watra und Pojana-Negri, Wien 1868, Braumüller".
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.
d. Nach „Lehmann, Polzin, Polzin, Krauel 1874."
e. Bei Lehmann nur 0.691.
f. Schwefelsaure Thonerde.
g. Natronaluminat.
h. Phosphorsäure.
i. Doppeltkohlensaures Kali.

| | Poggio Curatele, Toscana, Val di Fiori. | | Pójan, Siebenbürgen, Haromszeck. | | Pojana Negri, Oesterreich, Bukowina. | | Polzin, Pommern. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Mineralwasser, unteres. | | | | | | Bethanienq. | | Friedrich-Wilhelmsq. | | Gatzkesche-Q | | Luisenq. | |
| | Giulj. | | Pataki. | | Torosiewicz. | | Mohr. | | John. | | Sonnenschein. | | Werner (1870?). | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.008 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.082 | — | 1.823 | — | 0.541 | — | — | — | — | — | 0.288 | — | 0.020 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 1.085 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.385 | — |
| | 0.932 | 4.176 | — | 1.729 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.049 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.219 | — | 0.377 |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.319 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.205 | — | 0.352 | — | 0.112 | — | 0.144 | — | 0.643 |
| | — | — | — | — | 0.023 | 0.032 | — | — | — | — | — | — | 0.362 | — |
| | — | — | 2.604 | — | — | 0.037 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.372 | — | 1.123 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.019 | — |
| 20 | 2.775 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.170 | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.057 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.363 | — | 1.365 | — | — | — | — | — | — | — | 0.186 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.670 | 23.585 | 28.043 | 5.964 | 5.172 | 0.245 | 0.052 | — | — | — | 0.004 | — | — |
| | — | — | 3.174 | 1.976 | 0.843 | 0.843 | 0.588 | 0.588 | 0.436 | 0.436 | — | — | 0.145 | 0.685 |
| | 1.591 | — | 11.249 | — | 11.274 | — | 2.945 | — | 3.112 | — | 3.076 | — | 2.495 | — |
| | 1.435 | — | 1.437 | — | 0.585 | — | 1.004 | — | 0.320 | — | 0.605 | — | e 1.837 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.134 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.260 | — | 0.596 | — | 0.079 | — | 0.286 | — | 0.150 | — | 0.320 | — |
| | — | — | — | 0.521 | — | 1.196 | — | 0.158 | — | — | — | 0.301 | — | 0.125 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.546 | — | — | — | 0.492 |
| | — | 0.123 | — | 3.503 | — | 4.385 | — | 1.145 | — | 0.949 | — | 1.266 | — | 0.736 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.085 | — | 0.245 | — |
| 40 | — | 0.196 | — | 5.872 | — | 7.674 | — | 2.465 | — | 2.079 | — | 2.210 | — | 1.985 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.101 | — | — | — | 0.041 | — | 0.184 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.032 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.650 | 0.650 | 1.216 | 1.216 | 0.586 | 0.586 |
| | | | | | | | | | | | — | f 0.003 | — | f 0.249 |
| | | | | | | | | | | | | | — | g 0.050 |
| | | | | | | | | | | | | | — | h 0.058 |
| | | | | | | | | | | | | | — | i 0.379 |
| | 9.900 | 9.900 | 44.132 | 44.132 | 19.891 | c 19.912 | 4.861 | 4.861 | 4.804 | 4.804 | 5.590 | 5.590 | 6.558 | 6.559 |
| | 15 ° | S. | 11.2 ° | S. HP. | 17.5 ° (7.5 °) | b | | d HP. Ksch. 81. | | S. | | d | | Ksch. 1872. |

| Ort | | Polzin, Pommern. | | | | | | Pongyelok, Ungarn-Honth. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Reichowsche Q. | | Risqenq. | | Weissigsche Q. | | | |
| Analytiker | | Birner. | | Sonnenschein 1868. | | Birner. | | Marikowsky. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | 0.157 | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | 0.578 | 0.128 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.126 | — | 0.032 | — | 0.823 | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | 0.110 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.120 | — | 0.030 | — | 0.769 | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.375 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.305 | 0.305 | — | — | 1.058 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.355 | 0.370 | 1.521 | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.124 | 0.124 | — | 0.580 | — | 0.346 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 1.714 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.871 | — | 0.832 | — | 0.487 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.061 | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.542 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 1.503 | 0.597 | 1.455 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 1.117 | 0.496 | 0.515 | — | 0.881 | 0.881 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.327 | — | 3.816 | — | 4.355 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.917 | — | 0.876 | — | 0.513 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.064 | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.060 | — | 0.060 | — | 0.090 | — | 0.867 | c 0.867 |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.120 | — | 0.120 | — | 0.181 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.549 | — | 1.469 | — | 1.306 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.144 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.927 | — | 2.395 | — | 2.178 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 1.294 | 1.294 | 1.030 | 1.030 | 0.340 | 0.340 | 0.144 | 0.144 |
| | | | | | | — | b 1.297 | — | d 0.590 |
| | | 7.222 | 7.222 | 8.516 | 8.516 | 8.448 | 8.449 | 2.614 | e 2.985 |
| | | | a HP. | | a HP. | | a HP. | 15 ° | Hg.HP. |

a. Nach „Lehmann, Polzin, Polzin, Krauel 1874“.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Lösliche Kieselsäure.
d. Doppeltkohlensaures Ammoniak.
e. Ab Kohlensäure 0.571.
f. Schwefelsaure Thonerde.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.021.
h. Phosphorsaurer Kalk.
i. Unterschwefligsaurer Kalk.
k. Phosphorsäure.

| | Pont-à-Mousson, Frankreich, Meurthe. | | Ponte a Manzone, Italien, Ravenna. | | Ponte dell' Annunziata, Italien, Massa. | | Pontedera, Toscana, Arnothal. | | Pont-Gibaud, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | | | Ponts-de-Martel, Schweiz-Neuenburg. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Fontaine rouge.** | | | | | | **Casino delle Curigliane.** | | **Châteaufort.** | | **Javelle.** | | **Schwefelq.** | |
| | Grandeau 1860. | | Giulj. | | | | | | Henry und Blondeau. | | | | Kopp 1862. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.060 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.098 | 0.225 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.892 | — | 23.679 | 16.849 | 7.513 | 5.319 | 2.918 | — | 1.58 | — | 1.20 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.096 | — | 1.388 | — | 0.549 | — | 9.387 | — | — | — | — | — | 0.043 | — |
| | — | 3.805 | 3.538 | 11.639 | 0.204 | 2.927 | 64.283 | 77.303 | — | 1.499 | — | 1.138 | — | 0.018 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.026 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.473 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.335 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.177 | 0.177 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.513 | — | 1.395 | — | 0.694 | — | — | 2.04 | — | 1.32 | — | — | — |
| | 18.567 | 18.688 | — | 1.755 | — | 0.694 | — | 0.612 | — | 1.724 | — | 1.115 | 0.804 | 0.774 |
| 20 | 10.056 | — | 3.324 | — | 1.451 | — | 0.694 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.346 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.038 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 2.156 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 7.288 | — | 2.082 | — | 3.743 | 5.71 | 8.433 | 8.79 | 9.655 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 12.006 | 5.46 | 3.621 | 1.69 | 0.501 | 0.348 | 0.437 |
| | 7.409 | — | 6.997 | — | 1.999 | — | 20.638 | — | 7.53 | — | 4.49 | — | 3.179 | — |
| | 0.364 | — | — | — | — | — | 0.957 | — | — | — | — | — | 0.040 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.092 | — | — | — | — | — | — | — | 0.60 | — | 0.85 | — | 0.324 | — |
| | — | 0.185 | — | — | — | — | — | — | — | 1.204 | — | 1.705 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.619 |
| | — | 5.101 | — | — | — | — | — | 1.737 | — | 2.093 | — | 1.172 | — | 0.858 |
| | 0.408 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 | — |
| 40 | — | 4.727 | — | — | — | — | — | 2.688 | — | 4.146 | — | 3.054 | — | 1.904 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.032 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.05 | 1.050 | 0.096 | 0.096 |
| | — | f 1.363 | | | | | | | | | | | h 0.044 | k 0.020 |
| | | | | | | | | | | | | | i 0.014 | i 0.014 |
| | | | | | | | | | | | | | — | — |
| | 41.061 | 41.061 | 38.926 | 38.926 | 11.716 | 11.716 | 98.877 | g 98.897 | 22.72 | 22.720 | 19.39 | 19.390 | 5.060 | 5.061 |
| | 11 ° | Hg. APh.62. | 12.5 ° | HP. | 12.5 ° | HP. | 12.5 ° | HP. | | Hg.HP. | | Hg.HP. | 9 ° | MA. APh. 112. |

| Ort | | La Porretta, Italien, Bologna. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Bove. | | Donzelle. | | Leone. | | Marte. | |
| Analytiker | | Sgarzi 1866. | | | | | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | H.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.120 | 0.120 | 0 300 | 0.300 | 0.802 | 0.802 | 0.112 | 0.112 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.005 | 0.005 | 0.010 | 0.010 | 0.016 | 0.016 | 0.005 | 0.005 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.016 | — | 0.016 | — | 0.010 | — | 0.020 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.037 | — | 0.037 | — | 0.023 | — | 0.046 |
| Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 75.221 | 74.062 | 69.002 | 67.440 | 82.444 | 80.622 | 65.267 | 63.804 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.196 | — | 0.163 | — | 0.329 | — | 0.156 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.633 | — | 1.110 | — | 1.094 | — | 1.004 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.156 | — | 0.110 | — | 0.156 | — | 0.096 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.028 | — | 0.030 | — | 0.036 | — | 0.054 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.019 | — | 0.020 | — | 0.025 | — | 0.038 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 5.826 | 7.179 | 4.214 | 6.035 | 3.891 | 6.063 | 9.004 | 10.723 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.264 | — | 0.220 | — | 0.444 | — | 0.210 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.822 | — | 1.441 | — | 1.420 | — | 1.304 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.054 | — | 0.057 | — | 0.071 | — | 0.110 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.026 | — | 0.046 | — | 0.050 | — | 0.029 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.052 | — | 0.092 | — | 0.100 | — | 0.058 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.060 | — | 0.042 | — | 0.060 | — | 0.037 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.007 | — | 0.007 | — | 0.004 | — | 0.009 |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.001 | — | 0.001 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.536 | 0.536 | 0.633 | 0.633 | 0.623 | 0.623 | 0.445 | 0.445 |
| | | 82.950 | a 83.031 | 75.981 | b 75.988 | 89.831 | c 89.893 | 76.543 | d 76.550 |
| | | 38.6 ° | Schv. Jo. | 33 ° | Schv. | 35 ° | Schv. Jo. | 38.7 ° | Schiv. Jo. |

a. Ab Kohlensäure 0.081.
b. Ab Kohlensäure 0.006.
c. Ab Kohlensäure 0.062.
d. Ab Kohlensäure 0.007.
e. Ab Kohlensäure 0.130.
f. Doppeltkohlensaures Ammoniak. Angegeben sind 0.8749, aber die Summe stimmt nicht um 0.6000.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.007.

| | La Porretta, Italien, Bologna. | | | | | | | | Porla, Schweden. | | Pornic, Frankr., Loire-infér. | | Portovia, Spanien, Orense. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Porretta vecchia. | | Puzzola. | | Reale. | | Tromba. | | Alte Quelle. | | | | | |
| | Sgarzi 1866. | | | | | | | | Waller (?). | | Hectot (Landé?). | | Casares. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.278 | 0.278 | 0.125 | 0.125 | 0.120 | 0.120 | 0.090 | 0.090 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.010 | 0.010 | 0.006 | 0.006 | 0.005 | 0.005 | 0.004 | 0.004 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.204 | — | 0.190 | — | 0.020 | — | 0.019 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.019 | 0.487 | 0.008 | 0.444 | — | 0.046 | — | 0.044 | — | — | — | — | 0.190 | 0.190 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 25.699 | 24.961 | 30.010 | 29.463 | 65.702 | 64.259 | 62.521 | 61.812 | 0.0962 | — | 0.633 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0002 | 0.0002 | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.350 | — | 0.165 | — | — | — | 0.163 | — | — | 0.144 | — | — | — |
| | — | 0.246 | — | 0.313 | — | 0.164 | — | 0.170 | — | 0.0793 | — | 0.605 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.003 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.036 | — | 0.010 | — | 0.068 | — | 0.208 | — | 0.0096 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.059 | — | 0.035 | — | — | — | 0.108 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.043 | — | 0.024 | — | 0.2219 | — | 0.069 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0314 | 0.0314 | — | — | — | — |
| | 0.021 | 0.021 | 0.104 | 0.104 | — | — | — | — | 0.0845 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0559 | 0.064 | 0.064 | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0195 | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.976 | 1.976 | 1.338 | 1.177 | 9.222 | 10.936 | 6.222 | 6.995 | 0.0070 | 0.1456 | — | 0.108 | — | — |
| | 0.472 | — | 0.222 | — | 0.221 | — | 0.220 | — | 0.1423 | 0.0827 | 0.924 | 1.119 | — | — |
| | 0.319 | — | 0.407 | — | 1.302 | — | 0.220 | — | 0.8397 | — | 1.123 | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.122 | — | 0.069 | — | 0.6340 | — | 0.199 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0205 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0008 | 0.0008 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.019 | — | 0.010 | — | 0.020 | — | 0.022 | — | 0.3456 | — | 0.289 | — | — | — |
| | — | 0.038 | — | 0.020 | — | 0.040 | — | 0.044 | — | 0.0614 | — | 0.580 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.6014 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.132 | — | — |
| | 0.014 | — | 0.004 | — | 0.026 | — | 0.080 | — | 0.0037 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.519 | — | 0.496 | — | 0.009 | — | — | — | 0.8329 | — | 0.598 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.009 | — | 0.007 | — | 0.0634 | — | — | — | — |
| | — | 0.108 | — | 0.101 | — | — | — | 0.001 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.125 | 0.125 | 0.120 | 0.120 | 0.500 | 0.500 | 0.500 | 0.500 | 0.4538 f0.2749 | 0.4538 f0.2749 | 0.144 | 0.144 | — | — |
| | 29.156 | 29.155 | 32.544 | 32.544 | 77.260 | 77.261 | 69.967 | e70.097 | 2.9346 | 2.9347 | 3.520 | g3.527 | 0.190 | 0.190 |
| | 35 ° | Schv. Jo. | 27.5 ° | Schv. | 37.5 ° | Schv. | 35.9 ° | Schv. | 7 ° | Ksch. 1878. | | S. HP. | 35 ° | Rb. 100 |

| Ort | | Portugos ó Pitres, Spanien, Granada. | | Poschitz, Böhmen. | | | | Pougues, Frankreich, Nièvre. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | Sauerbrunnen A. | | B. | | St. Leger. | |
| Analytiker | | Ayuda. | | Kachler 1874. | | | | Moissenet 1864. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | 0.059 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 0.050 | — | 0.069 | — | 1.881 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.114 | 0.114 |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.217 | 0.217 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | — | — | 0.009 | — | 1.784 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.038 | — | 0.010 | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.253 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.197 | 0.197 | 0.141 | 0.074 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.448 | — | — | — | 1.801 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.451 | 0.068 | 0.024 | — | — | — | — | 1.342 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.486 | — | 0.247 | — | 0.059 | — | 0.228 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.549 | — | 7.242 | 10.947 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.027 | 0.239 | 2.032 | 2.057 | 2.739 | 2.739 | 3.749 | 2.317 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.387 | — | 4.134 | — | 4.188 | — | 16.456 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.512 | — | 0.982 | — | 0.062 | — | 0.240 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.260 | — | 0.793 | — | 0.757 | — | 0.250 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.443 | — | 0.524 | — | 0.502 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.317 | — | 1.092 | — | 0.947 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 1.089 | — | 1.173 | — | 5.500 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.074 | — | 0.004 | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.372 | — | 3.049 | — | 2.915 | — | 8.999 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.072 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.321 | 0.321 |
| | | — | a 0.155 | — | b 0.197 | | | | |
| | | 1.854 | 1.854 | 8.734 | 8.734 | 8.509 | 8.509 | 32.054 | 32.054 |
| | | 16.2 ° | Rb. 448. | 6-7 ° | c. | 6-7 ° | c. | 12. ° | Jo. |

a. Kieselsaure Magnesia.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Nach den Sitzb. d. k. Akad. d. Wiss., Wien 1874. Dec.

| | Pouillon, Frankreich, Landes. | | Pozzuoli, Italien, Neapel. | | | | Pré-St.-Didier, Italien, Turin. | | | | Preblau, Oesterreich, Kärnthen. | | Préchac, Frankreich, Landes. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Acqua dell' Antro. | | Acqua di Serapide. | | Bad (untere Q.). | | Quelle. | | | | | |
| | Meyrac. | | Cassola. | | Giudice. | | Abbene 1845. | | | | Mitteregger 1871. | | Meyrac. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | ? | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | ? |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.194 | 0.231 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 13.590 | 9.222 | 20.538 | 12.150 | 10.417 | 8.856 | 1.133 | — | 0.844 | — | 1.094 | — | 4.888 | 2.199 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.430 | — | — | 1.256 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.645 | — | 3.896 | — | 1.481 | — | 1.075 | — | 0.801 | — | 0.880 | — | 2.552 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 2.083 | — | — | — | — | — | — | — | 0.104 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.987 | 0.944 | — | — |
| | — | 4.495 | 5.990 | — | 11.719 | 9.336 | 1.935 | 1.794 | 0.752 | 0.787 | — | — | 1.470 | 4.365 |
| | — | 0.544 | — | 4.349 | — | 2.014 | 1.100 | 1.100 | 0.700 | 0.700 | — | — | 1.509 | 1.509 |
| 20 | 4.920 | — | — | — | — | — | 0.085 | — | 0.170 | — | — | — | 2.982 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.904 | — | — | — | 0.190 | — | 0.114 | — | 0.038 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.057 | — | 0.038 | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.123 |
| | — | 0.855 | 4.262 | 14.377 | 5.527 | 9.922 | — | 1.115 | — | 0.659 | 31.180 | 31.943 | — | — |
| | — | — | 6.332 | — | 2.148 | — | — | — | — | — | 0.832 | 0.832 | — | — |
| | 0.821 | — | 5.058 | — | 1.922 | — | 5.785 | — | 3.678 | — | 3.240 | — | 0.156 | — |
| | — | — | 0.952 | — | — | — | 0.200 | — | 0.120 | — | 0.040 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.060 | — | 0.040 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 2.864 | — | 0.052 | — | 0.200 | — | 0.160 | — | 0.262 | — | 0.161 | — |
| | — | — | — | 5.746 | — | 0.104 | — | 0.401 | — | 0.321 | — | 0.526 | — | 0.323 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.742 | — | 1.096 | — | 0.816 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.040 | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 2.034 | — | 0.073 | — | 3.024 | — | 1.948 | — | 1.555 | — | 0.095 |
| | — | — | 0.799 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.065 | 0.065 | 0.400 | 0.400 | 0.340 | 0.340 | 0.290 | 0.290 | — | — |
| | 19.761 | 19.761 | 46.795 | 46.795 | 31.850 | 31.851 | 10.898 | 10.898 | 6.804 | 6.804 | 38.159 | 38.159 | 11.166 | 11.166 |
| | 20 ° | HP. | 42.5 ° | HP. | 31.2 ° | HP. | 34 ° | Schv. Jo. | 34 ° | Schv. Hg. | 10 ° | HP. | 53-57.5° | HP. S. |

| Ort | | Prelo, Spanien, Oviedo. | | Prenzlau, Ukermark. | | | | Presburg, Ungarn, Weidritzthal. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | Elisabethbad. | | Kranichsq. | | K. Ferdinands-Eisenbad. | |
| Analytiker | | Trabanco 1851. | | Hermbstädt. | | Loewe. | | Wesselsky und Bauer. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | ?1.051 | 0.633 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | ?0.217 | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | ?0.348 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 1.172 | — | 0.260 | — | 0.046 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.521 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | 0.390 | 0.823 | — | 0.247 | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.035 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.846 | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.566 | — | — | — | 0.076 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 1.069 | 1.069 | — | — | 1.036 | 0.835 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.264 | — | — | — | 0.196 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.473 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.155 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.333 | 0.536 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | 0.702 | — | 1.168 | 0.588 | 0.588 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.468 | — | 3.937 | — | 3.132 | — | 1.328 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 1.617 | — | 0.498 | — | 0.216 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.176 | — | 0.651 | — | — | — | 0.274 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.345 | — | 1.239 | — | — | — | 0.472 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.008 | — | 0.065 | — | — | — | 0.074 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 1.282 | — | 0.756 | — | 0.482 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.023 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.285 | — | 2.812 | — | 1.190 | — | 1.244 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.022 |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.042 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.911 | 0.911 | 0.651 | 0.651 | — | — |
| | | — | a 1.056 | | | c 1.107 | d 1.227 | e 0.110 | e 0.110 f 0.018 |
| | | 3.593 | 3.593 | 9.199 | b 9.246 | 6.880 | 6.880 | 3.121 | 3.121 |
| | | 17.5 ° | Rb. 363 | 6.8 ° | Hg. HP. S. | | HP. | 11.5 ° | Hg. |

a. Calciumsulfhydrat entsprechend einer filtrirten Lösung von 1.434 Schwefelcalcium.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.047.
c. Salpetersaure Magnesia.
d. Salpetersaurer Kalk.
e. Doppeltkohlensaures Kali.
f. Natronaluminat.
g. Unterschwefligsaures Magnesia.
h. Ab Wasser 0.027.
i. Manganchlorür.

| | Le Prese, Schweiz, Graubünden. | | La Preste, Frankreich, Pyrén. orient. | | Pretiolo, Italien, Cecinathal, | | Provins, Frankreich, Seine-et-Marne. | | Prutzer-Bad, Tirol, Oberinnthal. | | La Puda, Spanien, Barcelona. | | Puente viesgo, Spanien, Santander. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Caddea.** | | **Source grande.** | | | | **S. Sainte-Croix.** | | | | | | | |
| | Wittstein 1858. | | Anglada. | | Giulj. | | Vauquelin und Thénard 1813. | | Albaneder. | | Munner 1863. | | Iniguez. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.088 | — | — | 0.052 | 1.064 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.127 | 0.008 | — | 2.441 | — | — | — | — | 0.430 | 0.430 | — | — |
| 5 | — | 0.186 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.025 | 0.025 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.014 | — | 30.714 | 23.869 | 0.425 | — | 0.548 | — | 11.300 | 4.646 | 10.332 | 7.407 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.069 | — | — | — | 5.077 | 6.062 | — | — | — | — | 0.780 | — | 1.203 | 0.870 |
| | — | 0.081 | — | 0.013 | — | 5.343 | — | 0.166 | — | 0.520 | 2.140 | 9.004 | — | 3.164 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.287 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.532 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.218 | 0.218 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.213 | — | — | — | — | — | 1.417 | — | — | 4.596 | — | — |
| | 0.755 | 0.842 | — | — | 12.479 | 11.761 | — | — | 6.229 | 7.426 | — | 0.986 | 3.992 | 4.412 |
| 20 | 0.506 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 5.586 | — | 0.476 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.029 | — | — | — | 0.909 | — | — | — | — | — | 0.076 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.225 | — | 0.120 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.555 | — | — | 4.085 | — | — | — | 2.201 | — | 3.156 | — | 3.569 |
| | — | — | — | — | 0.560 | — | 0.343 | 0.343 | 9.361 | 8.085 | — | — | — | — |
| | 1.066 | — | 0.023 | — | 6.936 | — | 7.956 | — | 8.598 | — | 2.996 | — | 3.603 | — |
| | 0.030 | — | — | — | 0.957 | — | 1.520 | — | — | — | 0.080 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.341 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.066 | 0.066 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.126 | — | 0.421 | — | — | — | 0.250 | — | — | — | 0.215 | — | 0.076 | — |
| | — | — | — | 0.845 | — | — | — | 0.449 | — | — | — | 0.431 | — | 0.152 |
| | — | 0.240 | — | — | — | — | — | 0.052 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.323 | — | 0.002 | — | — | — | 2.986 | — | 3.081 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.110 | — | — | — |
| 40 | — | 0.668 | — | 0.340 | — | 2.754 | — | 5.885 | — | 4.840 | — | 0.025 | — | 0.108 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.152 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.046 | — | — | — | 0.563 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.591 | 0.591 | 0.103 | 0.103 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | g 0.198 | g 0.198 | | | | | — | i 0.270 | | | | | | |
| | 3.738 | 3.738 | 1.456 | h 1.483 | 57.787 | 57.787 | 10 835 | 10.835 | 26.153 | 26.153 | 23.637 | 23.637 | 19.682 | 19.682 |
| | 8.12 ° | Hg. MA. Jo. | 43.5 ° | L. Jo. Laz. | 45 ° | HP. | 7-8 ° | Jo. | 12.5 ° | LH. S. HP. | 28 ° | Hg. | 35 ° | Rb. 298 |

| Ort | | Puertolano, Spanien, Ciudad Real. | | Püllna, Böhmen. | | | | Puzzichello, Corsica. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | **Bitterwasser.** | | **Hegrat's Rudolfsq.** | | | |
| Analytiker | | Moreno 1832. | | Struve 1826. | | Lerch 1880. | | Loetscher 1842. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | 0.471 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.081 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 5.349 | — | 1.212 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.617 | — | 26.729 | 18.441 | 20.343 | 16.217 | 0.846 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.012 | — | 3.878 | — | 2.959 | — | 0.802 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | 0.076 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | 0.300 | 0.300 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.344 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.236 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 6.250 | — | 1.416 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 128.729 | 123.266 | 84.277 | 88.711 | 1.127 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 151.631 | 160.556 | 90.304 | 90.304 | 1.447 | 2.007 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 3.628 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.088 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.325 | — | 0.262 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.860 | 2.935 | — | 15.845 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 9.094 | 9.094 | 9.520 | — | — | — | 0.597 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.657 | — | 5.034 | — | — | — | 4.190 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.673 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.004 | 0.004 | 0.369 | 0.369 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.229 | — | 0.250 | — | 0.100 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.459 | — | 0.502 | — | 0.161 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.038 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.522 | — | — | — | — | — | 1.207 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.776 | — | 0.328 | — | — | — | 2.971 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.249 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 3.120 | 3.120 | 0.045 | 0.045 |
| | | 14.901 | a14.919 | 328.126 | 328.126 | 204.095 | 204.095 | 8.823 | 8.823 |
| | | 20 ° | Rb. 202 | | Brsch. Hg.HP. | | Ksch. 1882. | 16.8 ° | Jo. HP. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.018.

| | Pyrawarth, Oesterreich. | | Pyrmont, Waldeck. | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | (Q. unter verschiedenen Namen.) | | Augenbrunnen. | | Badequelle. | | Brodelbrunnen. | | Heleneq. | | Haupt-Trinkq. | | Neubrunnen. | |
| | Kletzinsky. | | Brandes und Krüger 1824. | | Wiggers 1861. | | Fresenius 1864. | | | | | | Wiggers 1857. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | 0.00001 | 0.00001 | — | — | 0.0002 | 0.0002 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0008 | 0.0008 | 0.0005 | 0.0005 | 0.0009 | 0.0009 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.012 | — | 0.137 | — | 0.131 | — | 0.141 | — | 0.594 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.029 | 0.029 | 0.033 | 0.033 | 0.021 | 0.021 | — | — |
| | 0.303 | — | — | — | 95.366 | 70.625 | 1.810 | — | 1.744 | — | 1.589 | — | 11.598 | — |
| | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | 0.0026 | 0.0026 | 0.007 | 0.007 | 0.010 | 0.010 | 0.018 | 0.018 |
| 10 | — | — | — | — | 5.879 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.287 | — | — | — | 30.323 | — | 1.561 | — | 1.528 | — | 1.378 | — | 10.002 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.069 | — | 0.037 | — | 0.031 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.0028 | — | — | — | 0.0027 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.007 | — | 0.0031 | — | 0.001 | — | 0.0008 | — | 0.448 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.014 | — | 0.160 | — | 0.153 | — | 0.165 | — | 0.694 | — |
| | 7.072 | 3.970 | 0.987 | 0.987 | — | 18.183 | 0.423 | 1.798 | 0.359 | 1.766 | 0.417 | 1.612 | 2.890 | 2.085 |
| | 2.290 | 4.061 | 3.419 | 3.419 | 3.081 | 10.513 | 6.162 | 6.162 | 5.632 | 5.632 | 5.285 | 5.285 | 4.104 | 4.104 |
| 20 | — | — | 4.212 | — | 25.935 | — | 8.543 | — | 9.000 | — | 7.079 | — | 0.323 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.080 | — | 0.043 | — | 0.036 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0031 | — | — | — | 0.003 | — | — | — |
| | — | 1.077 | — | 0.222 | — | — | — | 0.707 | — | 0.348 | — | 0.732 | — | 0.566 |
| | — | — | — | — | — | 0.120 | — | 0.071 | — | 0.032 | — | 0.059 | — | 1.257 |
| 25 | — | — | — | 2.361 | — | — | — | 3.951 | — | 4.391 | — | 3.167 | — | — |
| | — | 3.238 | — | — | — | 12.399 | — | — | — | — | — | — | — | 14.820 |
| | 1.889 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 6.372 | — | 7.152 | — | 11.906 | — | 12.608 | — | 10.890 | — | 11.370 | — | 14.420 | — |
| | 1.134 | — | 0.234 | — | — | — | 0.744 | — | 0.366 | — | 0.771 | — | 0.596 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.126 | — | 0.075 | — | 0.034 | — | 0.062 | — | 1.323 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0037 | 0.0037 | 0.006 | 0.006 | 0.0016 | 0.0016 | 0.0009 | 0.0009 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | 0.003 | 0.003 | 0.0016 | 0.0016 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.175 | — | — | — | 0.055 | — | 0.358 | — | 0.310 | — | 0.318 | — | 0.374 | — |
| | — | 0.351 | — | — | — | 0.110 | — | 0.718 | — | 0.622 | — | 0.638 | — | 0.750 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.334 | — | 4.516 | — | — | — | 7.632 | — | 7.169 | — | 6.640 | — | 0.692 |
| | — | — | — | — | 0.0026 | — | 0.0012 | — | 0.0004 | — | 0.0003 | — | 0.172 | — |
| 40 | — | 3.917 | — | 4.499 | — | — | — | 8.157 | — | 6.875 | — | 7.408 | — | 1.177 |
| | — | — | — | — | — | 0.072 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.062 | 0.062 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 19.297 | 19.297 | 16.004 | 16.004 | 142.3726 | 142.372 | 31.01141 | 31.01301 | 28.5809 | 28.5815 | 27.1306 | 27.1298 | 36.5129 | 36.5139 |
| | 10 ° | Hg.HP. | 11.9 ° | Brsch. | 10 ° | Brsch. | 12.7 ° | Brsch. Val. | 12 ° | Brsch. Val. | 12 ° | Brsch. Val. | 11.6 ° | L. |

| Ort | | Pyrmont, Waldeck. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Nebenq. des Neubrunnens. | | Bohrlochsoole (neuerbohrte Quelle). | | Säuerling. | | Salzbrunnen (Trinkq.). | |
| Analytiker | | Wiggers 1857. | | Wiggers 1861. | | Brandes und Krüger 1824. | | Wiggers 1861. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.165 | — | — | — | — | — | 0.015 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.002 | 0.002 | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 10.161 | — | 320.055 | 276.806 | 0.090 | — | 70.575 | 49.918 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.023 | 0.023 | 0.009 | 0.009 | — | — | 0.062 | 0.062 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 13.366 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 9.432 | — | 56.640 | — | 0.085 | — | 19.580 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.068 | — | 0.008 | — | — | — | 0.005 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.193 | — | — | — | — | — | 0.017 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 3.227 | 1.340 | — | 35.805 | 0.468 | 0.179 | 1.205 | 9.175 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 4.862 | 6.094 | 0.428 | 17.326 | 0.521 | 0.765 | 9.929 | 9.929 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 54.016 | — | — | — | 7.796 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.567 | — | 0.571 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.062 | — | 0.067 | — | — | — | 0.197 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 14.335 | — | 17.647 | — | 0.420 | — | 17.970 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.314 | — | — | — | 0.261 | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 21.249 | — | 16.338 | — | 3.762 | — | 17.166 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.597 | — | 0.601 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.065 | — | 0.070 | — | — | — | 0.207 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | 0.0009 | 0.0009 | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.285 | — | 0.006 | — | — | — | 0.046 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.572 | — | 0.012 | — | — | — | 0.092 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 3.501 | — | — | — | 1.420 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.026 | — | 0.003 | — | — | — | 0.002 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 5.843 | — | 0.002 | — | 2.233 | — | 0.062 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 42.0049 | 42.0049 | 404.892 | 404.893 | 5.102 | 5.102 | 107.005 | 107.005 |
| | | 14.6 ° | L. | | Brsch. | 10 ° | L. a | 10 ° | Brsch. Val. |

a. Aehnlich bei Simon; es sind aber dort krystallisirte Salze zu verstehen.

b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.022.

c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.056.

| | Pyrmont, Waldeck. | | | | Pystjan, Ungarn. | | Querzola, Italien, Calab. ulter. | | Quinto, Spanien, Zaragoza. | | Rabbi, Tirol, Veltlin. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Trampel's Quellen östliche. | | westliche. | | Hauptquelle. | | | | | | Alte Q. | | Neue Q. | |
| | Wiggers 1857. | | | | Ragsky 1856. | | Merosi. | | Mereno und Lletget 1846. | | Ragazzini. | | Cenedella 1846. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.015 | 0.015 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.233 | — | 0.040 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.534 | — | 0.092 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.414 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.576 | — | 0.632 | — | 1.868 | — | 2.082 | — | 0.347 | — | 2.990 | — | 2.873 | — |
| | 0.009 | 0.009 | 0.007 | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.884 | 0.884 |
| 10 | — | — | — | — | — | — | 1.977 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.513 | — | 0.246 | — | 1.772 | 2.499 | 6.785 | — | 0.329 | — | 2.035 | — | 0.555 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.027 | — | 0.036 | — | — | 0.488 | 0.488 | — | — | — | — | — | 0.313 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.527 | — | 1.171 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.377 | — | 0.815 |
| | 0.419 | 0.419 | 0.483 | — | 0.280 | 0.280 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.255 | 0.932 | 0.725 | 1.380 | 2.050 | 2.149 | — | 2.361 | 4.800 | 4.970 | 0.100 | — | 0.170 | — |
| | 2.566 | 2.566 | 2.787 | 2.787 | 1.752 | 1.752 | — | 2.500 | 3.339 | 3.339 | — | — | — | — |
| 20 | 1.523 | — | 2.778 | — | 4.716 | — | 10.035 | — | 18.084 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.317 | — | 0.172 | — | 0.005 | — | — | — | — | — | 0.108 | — | 0.182 |
| | — | 0.022 | — | 0.060 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.336 | — | 1.364 | — | 2.716 | — | 2.906 | — | 10.541 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 11.901 | 15.405 | 16.263 | 19.230 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.526 | 0.526 | 1.216 | 1.216 |
| | 5.124 | — | 8.201 | — | 3.552 | — | — | — | — | — | 3.020 | — | 3.298 | — |
| | 0.334 | — | 0.181 | — | 0.005 | — | — | — | — | — | 1.190 | — | 2.520 | — |
| 30 | 0.023 | — | 0.063 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0005 | 0.0005 | 0.0006 | 0.0006 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.024 | 0.024 | — | — | — | — | — | — | 0.020 | 0.020 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.011 | — | 0.050 | — | 0.520 | — | — | — | 0.108 | — | 0.180 | — | 0.370 | — |
| | — | 0.022 | — | 0.100 | — | 1.043 | — | — | — | 0.217 | — | 0.361 | — | 0.742 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.360 | — | 4.208 | — | 2.429 | — | 1.968 | — | 7.282 | — | 0.147 | — | 1.002 |
| | 0.011 | — | 0.014 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.120 | — |
| 40 | — | 3.328 | — | 5.147 | — | 2.172 | — | — | — | — | — | 0.443 | — | 1.660 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.124 | — | 0.021 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.060 | 0.060 | 0.540 | 0.540 |
| | 10.8515 | 10.8515 | 15.9216 | 15.9216 | 15.000 | 15.000 | 17.121 | 17.121 | 26.678 | 26.678 | 19.967 | b19.989 | 28.289 | c28.345 |
| | 11 ° | L. | 11 ° | L. | 57.5-63.8 ° | L. Val. Sg. | | HP. | 13-17 ° | Rb. 326 | 8.75 ° | L. | 6.2 ° | L. |

| Ort | | Rabka, Oesterreich, Galizien. | | | | | | Radein, Steiermark. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Krakusq. | | Marienq. | | Raphaelq. | | Sauerbrunnen. | |
| Analytiker | | Alexandrowicz. | | | | | | Mitteregger 1872. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.459 | 0.459 | 0.456 | 0.456 | 0.379 | 0.379 | 0.384 | 0.384 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.730 | 0.730 | 0.738 | 0.738 | 0.651 | 0.651 | 0.250 | 0.250 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.908 | 1.557 | 1.337 | 1.551 | 0.987 | 1.596 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 229.282 | 222.150 | 229.562 | 224.876 | 229.555 | 222.966 | 5.427 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.198 | 0.198 | 0.182 | 0.182 | 0.187 | 0.187 | 0.473 | 0.473 |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 2.103 | — | 0.958 | — | 1.903 | — | 0.081 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 3.749 | — | 3.096 | — | 3.499 | — | 5.006 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | 0.052 | — | 0.051 | — | 0.053 | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.039 | — | 0.034 | — | 0.037 | — | 0.038 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.758 | — | 0.251 | — | 0.712 | — | 1.779 | 1.779 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.605 | — | 0.200 | — | 0.579 | 1.841 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.469 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | 0.058 | — | 0.057 | — | 0.059 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.039 | — | 0.030 | — | 0.030 | — | 0.114 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.013 | — | 0.011 | — | 0.011 | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 11.371 | 19.333 | 11.662 | 16.848 | 12.646 | 19.911 | 43.375 | 51.823 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.836 | — | 1.292 | — | 2.566 | — | 4.513 | 2.836 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 4.867 | — | 4.020 | — | 4.542 | — | 6.499 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.041 | — | 0.032 | — | 0.032 | — | 0.120 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.014 | — | 0.012 | — | 0.011 | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.048 | 0.048 | 0.042 | 0.042 | 0.046 | 0.046 | 0.047 | 0.047 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.225 | — | 0.253 | — | 0.237 | — | 0.190 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.451 | — | 0.508 | — | 0.475 | — | 0.381 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.015 | — | 0.013 | — | 0.014 | — | 0.015 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.283 | — | 0.328 | — | — | — | 0.233 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.301 | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 251.810 | 251.809 | 249.909 | 249.909 | 252.624 | 252.624 | 64.913 | 64.914 |
| | | 7.5-8.7° | Ksch. 1871. HP. | 7.5-8.7° | Ksch. 1871. HP. | 7.5-8.7° | Ksch. 1871. HP. | 13° | Brsch. HP. |

a. Phosphorsaurer Kalk.
b. Phosphorsäure.
c. Die Analyse einer Schwefelquelle ist Unsinn (HP).
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Vielleicht nur eine neuere Analyse der vorhergehenden Quelle.
f. Manganchlorür.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0 003.

| | Raggal, Tirol. Walserthal. | | Ragusa, Sicilien. | | Rakos, Siebenbürgen, Czik. | | | | Ramlösa, Schweden, Helsingborg. | | Ranigsdorf, Mähren. | | Rank-Herlein, Ungarn. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | c **Salzquelle.** | | | | e **(Felsö-Rakos)** | | | | | | **Springquelle.** | |
| | Kofler. | | Ferrara. | | Pataky. | | Solymosi (1880?). | | Berzelius. | | v. Lukawetz. | | Lengyel (1880?). | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.282 | 0.282 | — | — | — | — | — | 0.366 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.031 | — | 89.120 | 76.737 | 0.781 | — | 1.241 | — | 0.282 | — | 0.368 | — | 9.075 | 1.704 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.080 | 0.080 | — | — | — | — | 0.107 | 0.107 |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.025 | — | — | — | — | 0.764 |
| | — | 0.010 | — | 11.747 | — | — | — | 0.927 | — | 0.252 | — | 0.349 | — | 5.726 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.015 | — | — | — | 0.595 | — | — | — | 0.036 | — | — | — | 0.081 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.082 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.139 | — | 0.060 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.040 | 0.040 | — | — | — | — | — | — | 0.045 | 0.045 | — | — | 0.428 | — |
| | 0.071 | — | — | — | 1.562 | — | — | — | — | — | 0.499 | — | 0.466 | 0.187 |
| | — | 0.060 | — | — | — | — | — | — | 0.179 | 0.012 | — | 0.377 | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.021 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.375 | — | — | — | 0.204 | — | 0.056 | — | 0.621 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.029 | — | — | — | 0.051 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.031 | 0.126 | 26.203 | 42.089 | 7.739 | 10.389 | 5.463 | 5.615 | — | — | 0.092 | — | 13.958 | 22.157 |
| | 0.807 | 0.743 | — | — | 2.778 | 2.778 | 3.628 | 3.628 | — | 0.211 | 0.561 | 0.157 | 1.030 | — |
| | 0.678 | — | 15.250 | — | 9.187 | — | 13.290 | — | 1.042 | — | 2.062 | — | 7.434 | — |
| | — | — | — | — | 0.792 | — | 0.172 | — | 0.215 | — | 0.059 | — | 0.654 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.180 | — | 0.030 | — | — | — | 0.054 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | ?3.248 | ?3.248 | — | — | — | — | 0.033 | 0.033 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.008 | — | — | — | — | — | 0.591 | — | 0.233 | — | 0.564 | — | 0.637 | — |
| | — | 0.016 | — | — | — | — | — | 1.187 | — | 0.298 | — | 0.900 | — | 1.278 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.160 | — | 0.220 | — | — |
| | — | 0.593 | — | — | — | 3.573 | — | 4.700 | — | 0.211 | — | 0.521 | — | — |
| | 0.006 | — | — | — | 0.520 | — | — | — | 0.014 | — | — | — | 0.031 | — |
| 40 | — | 0.404 | — | — | — | 4.496 | — | 8.227 | — | 0.628 | — | 1.624 | — | 0.831 |
| | — | — | — | — | — | 0.040 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.340 | 0.340 | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.605 | 1.605 | — | — |
| | a 0.618 | — | | | — | d 0.974 | — | f 0.143 | | | | | | |
| | — | b 0.283 | | | | | | | | | | | | |
| | 2.630 | 2.630 | 130.573 | 130.573 | 23.359 | 23.359 | 28.175 | g 28.179 | 2.086 | 2.086 | 5.810 | 5.809 | 33.907 | 33.906 |
| | | A. Ph. 1867. | | HP. | | HP. | | Ksch. 1881. | | Hg. Ksch. 78. | 12.5-15° | HP. S. | 15 ° | Ksch. 1881. |

Dr. F. Raspe, Heilquellen-Analysen.

| Ort | | Rapolano, Toscana, Ombronethal. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Säuerling. | | Schwefel-therme. | | Mofeta Säuerling. | | Mofeta Therme. | |
| Analytiker | | Giulj. | | | | | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 2.206 | — | 0.305 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 4.088 | — | 0.700 | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | 0.898 | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 7.394 | — | 6.128 | — | 11.295 | — | 12.816 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.359 | 0.180 | 0.179 | — | 0.076 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 7.224 | — | 6.023 | — | 10.803 | — | 12.158 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 2.784 | 5.559 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 6.265 | 6.490 | 4.075 | 4.301 | 2.257 | 1.540 | 5.225 | 5.225 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.660 | — | 2.564 | — | — | — | 3.471 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.453 | — | 0.453 | — | 0.909 | — | 0.909 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 1.119 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 9.486 | — | — | — | 13.145 | — | 13.510 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 2.272 | 3.142 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 15.339 | — | 14.969 | — | 22.202 | — | 29.998 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.477 | — | 0.477 | — | 0.957 | — | 0.957 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.590 | — | 3.137 | — | 3.179 | — | 6.958 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 4.070 | — | 9.410 | — | 5.785 | — | 10.932 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 1.168 | — | 0.161 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 30.494 | 30.493 | 30.598 | 30.597 | 39.364 | 39.364 | 55.251 | 55.251 |
| | | 25 ° | HP. S. | 39.5° | HP, S. | 27.5 ° | HP. S. | 38.8 ° | HP. S. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Manganchlorür.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.
d. Schwefelsaures Ammoniak.
e. Schwefelsaure Thonerde.

| | Rastenberg, Sachsen-Weimar. | | | | Ratko-Szuha, Ungarn. | | Ratzes, Tirol. | | Reckling-hausen, Westphalen. | | Rocoaro, Italien, Vicenza. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Friedensq.** | | **Segensborn.** | | | | | | **Grullq.** | | **Amara.** | | **Capitello (Mariana).** | |
| | Ludwig 1868. | | | | Marikowsky. | | ? | | Bischof 1859. | | Bizio 1862—64. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.131 | 0.131 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.056 | — | — | — | — | — | — | — | 3.445 | 3.445 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.017 | — | 0.069 | — | — | — | — | — | 153.150 | 152.085 | 0.021 | — | 0.041 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.019 | — | — | — | — | — | — | — | 13.824 | 13.824 | — | — | — | — |
| | — | 0.074 | — | 0.038 | — | — | — | — | 12.258 | 12.956 | — | 0.018 | — | 0.036 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0009 | — | 0.0008 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.811 | 0.811 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.083 | — | 0.001 | — | 0.0016 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.138 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.033 | — | — | — | — | — | 0.078 | — | — | — | — |
| | 0.148 | — | 0.091 | — | — | — | — | — | — | — | 0.174 | 0.174 | 0.204 | 0.204 |
| | — | — | 0.012 | — | — | — | — | — | — | — | 0.316 | 0.078 | 0.336 | — |
| | — | — | 0.021 | — | — | — | — | — | — | — | 6.476 | 6.476 | 1.550 | 1.375 |
| 20 | — | — | — | — | 0.867 | — | 1.510 | — | — | — | 11.215 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.001 | — | 0.0009 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.128 | — | 0.119 | — | — | 2.982 | 2.982 | — | — | — | 0.432 | — | 0.535 |
| | — | 0.001 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.030 | — | 0.048 |
| 25 | — | — | — | — | — | 0.510 | — | 0.888 | — | — | — | 6.487 | — | — |
| | — | 0.022 | — | 0.101 | — | — | — | — | — | 0.806 | — | — | — | — |
| | 0.650 | 0.675 | 0.495 | 0.518 | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.466 | 2.653 |
| | 1.530 | — | 1.099 | — | 0.832 | — | — | — | 0.906 | — | 10.750 | — | 6.993 | — |
| | 0.135 | — | 0.219 | — | — | — | — | — | 0.222 | — | 0.455 | — | 0.563 | — |
| 30 | 0.011 | — | 0.040 | — | — | — | — | — | — | — | 0.032 | — | 0.050 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.021 | 0.021 | 0.030 | 0.030 | — | — | — | — | — | — | 0.0013 | 0.0013 | 0.0019 | 0.0019 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.092 | — | 0.094 | — | — | — | 0.234 | — | 0.230 | — | 0.116 | — | 0.246 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.461 | — | 0.233 | — | 0.336 |
| | — | 0.176 | — | 0.179 | — | — | — | 0.447 | — | — | — | — | — | 0.150 |
| | — | 0.474 | — | 0.323 | — | 0.680 | — | 0.409 | — | — | — | 8.790 | — | 2.630 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.032 | — | 0.0004 | — | 0.0006 | — |
| 40 | — | 0.877 | — | 0.693 | — | 0.509 | — | — | — | 0.202 | — | 6.837 | — | 4.482 |
| | — | — | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.112 | 0.112 | 0.118 | 0.118 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | a0.223 | — | a0.095 | | | e0.651 | e0.651 | | | d0.050 | d0.050 | d0.065 | d0.065 |
| | — | b0.008 | — | b0.032 | | | | | | | | | | |
| | 2.791 | 2.791 | 2.288 | 2.288 | 1.699 | 1.699 | 5.377 | 5.377 | 185.009 | 185.020 | 29.6077 | 29.6082 | 12.5174 | 12.5183 |
| | 15 ° | Brsch. A. Ph. 1868. | 16.5 ° | Brsch. A. Ph. 1868. | 15 ° | HP. S. | | Ksch. 1875. | | c Hg. HP. | 11 ° | Schv. | 11 ° | Schv. Jo |

| Ort | | Recoaro, Italien, Vicenza. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Franco. | | Giausse. | | Giuliana. | | Lelia oder Regia. | |
| Analytiker | | Bizio 1862—64. | | Cenedella 1834. | | Bizio 1862—64. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | H.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.022 | — | 0.061 | — | 0.022 | — | 0.063 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.051 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.018 | — | 0.118 | — | 0.005 | — | 0.056 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.0008 | — | — | — | 0.0004 | — | 0.0014 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.0018 | — | — | — | 0.001 | — | 0.0018 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.227 | 0.057 | — | — | 0.115 | — | 0.156 | 0.156 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.357 | — | — | — | 0.256 | — | 0.247 | 0.030 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 3.580 | 3.645 | — | — | 6.727 | 6.727 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 0.716 | — | — | — | 12.367 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.0009 | — | — | — | 0.0005 | — | 0.0016 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.487 | — | 0.692 | — | 0.370 | — | 0.605 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.044 | — | — | — | 0.005 | — | 0.042 |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 0.014 | — | — | — | 7.057 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.294 | — | — | — | 0.062 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 3.666 | 3.666 | — | — | 2.470 | 2.470 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.124 | — | 6.660 | — | 2.689 | — | 11.147 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.513 | — | 0.728 | — | 0.389 | — | 0.637 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.046 | — | — | — | 0.026 | — | 0.044 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.0023 | 0.0023 | — | — | 0.0012 | 0.0012 | 0.0023 | 0.0023 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.607 | — | 0.046 | — | 0.231 | — | 0.127 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.576 | — | 0.064 | — | 0.298 | — | 0.255 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.611 | — | 0.027 | — | 0.158 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.693 | — | 2.813 | — | 0.968 | — | 9.399 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.0007 | — | — | — | 0.0004 | — | 0.0007 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.525 | — | 4.469 | — | 1.850 | — | 7.187 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 1.736 | 1.736 | — | — | — | — |
| | | a 0.091 | a 0.091 b 0.178 | | | a 0.031 | a 0.031 b 0.120 c 0.016 | a 0.081 | a 0.081 |
| | | 10.9509 | 10.9509 | 13.578 | 13.578 | 6.2931 | 6.2936 | 31.6006 | 31.6005 |
| | | 11 ° | Schv. | 11 ° | L. | 11 ° | Schv. | 11 ° | Schv. |

a. Schwefelsaures Ammoniak.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Manganchlorür.
d. Schwefelsaures Eisenoxyd.
e. Schwefelsaure Thonerde.
f. Schwefelsaures Kupferoxyd.
g. Michaelis, Bad Rehburg, Hannover 1875.

| | Recoaro, Italien, Vicenza. | | | | | | Régal, Frankreich, Ardèche. | | Redruth, England, Cornwall. | | Rehburg, Hannover. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Lorgna. | | Prato di Crovole. | | Vigiliana. | | | | Lithionq. | | Badeq. | | Trinkq. | |
| | Bizio 1862—64. | | Mazzoni. | | Pisanello 1862. | | Poggiale (?). | | Miller (1865 ?). | | Westrumb 1838. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.120 | 2.120 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.022 | — | 1.571 | — | — | — | 0.15 | — | 51.944 | 50.439 | 0.457 | — | 0.450 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.721 | 3.721 | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.266 | 1.266 | — | — | — | — |
| | — | 0.019 | — | 1.490 | — | — | — | 0.142 | 30.881 | 32.311 | — | 0.170 | — | 0.216 |
| | — | 0.001 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0013 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.211 | — | 0.170 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.154 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.140 | 0.140 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.251 | — | 6.267 | — | — | — | — | — | — | 0.624 | 0.184 | 0.139 | 0.870 | 1.191 |
| | 6.097 | 6.097 | — | 5.296 | 2.172 | 2.172 | — | — | — | — | 2.337 | 2.337 | 1.032 | 1.032 |
| 20 | 10.400 | — | — | — | 4.277 | — | — | — | 1.753 | — | 2.764 | — | 2.959 | — |
| | 0.0012 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.483 | — | — | 17.176 | 17.176 | — | — | — | — | — | 0.052 | — | 0.062 |
| | — | 0.034 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 5.988 | — | — | 6.090 | 8.606 | — | — | — | 0.679 | — | 1.623 | — | 1.528 |
| | — | — | 2.685 | 10.089 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 18.273 | 12.624 | — | — | 0.80 | 0.800 | — | — | — | — | — | — |
| | 10.521 | — | 37.070 | — | — | — | 2.70 | — | — | — | 5.849 | — | 5.482 | — |
| | 0.508 | — | — | — | — | — | 0.44 | — | — | — | 0.055 | — | 0.065 | — |
| 30 | 0.036 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0016 | 0.0016 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.169 | — | 0.505 | — | — | — | 0.38 | — | 0.521 | — | 0.260 | — | 0.098 | — |
| | — | 0.242 | — | 1.013 | — | — | — | 0.158 | — | 1.045 | — | 0.522 | — | 0.197 |
| | — | 0.093 | — | — | — | — | — | 0.574 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 8.320 | — | 13.664 | — | 1.761 | — | 0.706 | — | — | — | 3.327 | — | 3.241 |
| | 0.0005 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.081 | — | 0.065 | — |
| 40 | — | 6.728 | — | 22.194 | — | — | — | 1.892 | — | — | — | 3.606 | — | 3.385 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.044 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.047 | 0.047 | 0.055 | 0.055 |
| | a 0.067 | a 0.067 | | | d 19.232<br>e 3.578<br>f 0.332 | d 19.232<br>e 3.578<br>f 0.332 | | | | | | | | |
| | 28.2143 | 28.2149 | 66.371 | 66.370 | 52.857 | 52.857 | 4.47 | 4.470 | 92.206 | 92.205 | 12.034 | 12.034 | 11.076 | 11.077 |
| | 11 ° | Schv. | | S. | | Hg. | 11.5 | Ksch. 1875. | | A. Ph. 1867. | 12.5 ° | S. Hg. | 12.5 ° | g S. Hg. |

| Ort | | Reiboldsgrün, Sachsen. | | Reichenau bei Pausa, Sachsen. | | Reinerz, Schlesien. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | Neues Bad. | | Kalte Quelle. | | Laue Quelle. | |
| Analytiker | | Flechsig. | | Förster 1882. | | Drenkmann 1868. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | 0.085 | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | 0.0008 | 0.0008 | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.026 | — | 0.0440 | — | 0.093 | — | 0.107 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.0027 | 0.0027 | 0.0023 | 0.0023 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.0090 | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.014 | — | 0.0524 | — | 0.152 | — | 0.101 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.007 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.277 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 1.017 | — | 1.089 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.1677 | — | 0.588 | — | 0.436 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 0.3550 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.1843 | — | 0.126 | — | 0.356 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.017 | — | 0.043 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 3.270 | 2.462 | 8.497 | 6.591 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.167 | — | 0.3010 | 0.1344 | 2.191 | 1.564 | 3.206 | 2.741 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.251 | — | 0.2620 | — | 6.537 | — | 11.964 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.791 | — | 0.1940 | — | 0.133 | — | 0.375 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.018 | — | 0.045 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | 0.0172 | 0.0172 | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.0008 | 0.0008 | 0.001 | 0.001 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | 0.0019 | 0.0019 | 0.0016 | 0.0016 |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.192 | — | 0.1150 | — | 0.381 | — | 0.839 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.027 | — | 0.0467 | — | 0.765 | — | 1.683 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.191 | — | 0.1751 | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.1383 | — | 2.466 | — | 4.602 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.702 | — | 0.3812 | — | 4.418 | — | 8.429 |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.079 | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.487 | 0.487 | 0.0220 | 0.0220 | — | — | — | — |
| | | — | a 0.130 | | | — | d 1.168 | — | d 1.139 |
| | | 1.914 | 1.914 | 1.3200 | 1.3201 | 13.7304 | 13.7314 | 26.1259 | 26.1259 |
| | | | Brsch. | | b | 11 ° | c | 18.4 ° | c |

a. Kieselsaure Magnesia.
b. Nach einer brieflichen Mittheilung des Besitzers.
c. Dengler, Jubelschrift, Reinerz 1869 und Scholz, Schlesischer Bädertag 1878.
d. Doppeltkohlensaures Kali.

| | Reinerz, Schlesien. | | | | | | Reps, Siebenbürgen. | | Reuthe, Tirol, Bregenzwald. | | Reutlingen, Württemberg. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Ulrikenq. | | Wiesenquelle Grosse. | | Kleine. | | | | Eisenq. | | Badebr. | | Oeffentlicher Br. | |
| | Drenkmann 1868. | | Duflos 1851. | | | | Schwarz. | | Kofler. | | Vöhringer 1835. | | Sigwart 1831. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | ? 2.731 | — | — | — | 0.448 | — | 0.228 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | ? 6.264 | — | — | — | 1.029 | — | 0.524 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.136 | — | 0.143 | — | 29.400 | 32.729 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.064 | — | — | — | — | — | 219.370 | 205.004 | — | — | 0.534 | — | 0.325 | — |
| | 0.0028 | 0.0028 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | 7.186 | — | 0.028 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.057 | — | 0.102 | — | 0.106 | — | 9.656 | — | 0.018 | — | 0.506 | — | 0.308 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 8.461 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.003 | — | — | — | — | — | — | — | 0.011 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.180 | — | — | — | — |
| | 0.958 | — | 0.600 | — | 0.571 | — | 3.888 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.232 | — | — | 0.638 | — | 0.195 | — |
| | — | 0.253 | — | 0.134 | — | 0.206 | — | — | 0.025 | 0.025 | — | 0.512 | — | 0.139 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.503 | — | 0.343 | — | 0.228 | — | 3.148 | — | — | — | 0.034 | — | 0.034 |
| | — | 0.014 | — | 0.012 | — | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 6.136 | 2.663 | 2.498 | 1.585 | 2.222 | 1.005 | — | 6.136 | — | — | 1.713 | 0.620 | 2.155 | 1.581 |
| | 3.324 | 3.055 | 1.310 | 1.165 | 0.850 | 0.630 | 1.720 | — | 0.032 | 0.071 | 2.083 | 1.536 | 0.238 | 0.092 |
| | 10.245 | — | 4.176 | — | 3.960 | — | 12.535 | — | 4.098 | — | 0.657 | — | 1.744 | — |
| | 0.529 | — | 0.361 | — | 0.240 | — | 3.314 | — | 0.514 | — | 0.036 | — | 0.036 | — |
| 30 | 0.015 | — | 0.012 | — | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — | — | — | 0.026 | 0.026 | — | — | — | — |
| | 0.0016 | 0.0016 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 1.460 | — | 0.375 | — | 0.500 | — | — | — | 0.018 | — | 0.195 | — | 0.078 | — |
| | — | 2.929 | — | 0.752 | — | 1.003 | — | — | — | — | — | 0.391 | — | 0.156 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.034 | — | — | — | — |
| | — | 3.955 | — | 1.572 | — | 1.487 | — | — | — | 1.568 | — | — | — | 0.522 |
| | 0.0012 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0044 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 8.297 | — | 3.009 | — | 3.049 | — | 7.068 | — | 2.760 | — | 1.439 | — | 1.523 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.051 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.446 | — | — | — | 0.237 | — | 0.120 |
| | 0.824 | 0.824 | — | — | — | — | — | — | 0.125 | 0.125 | — | — | — | — |
| | d0.106 | d1.109 | — | d0.794 | — | d0.772 | | | | | | | | |
| | 23.6716 | 23.6714 | 9.468 | 9.468 | 8.496 | 8.496 | 280.144 | 280.144 | 4.8704 | 4.869 | 6.304 | 6.304 | 4.999 | 4.999 |
| | 13.7 ° | c | 12.5 ° | L. | 11.2 ° | L. | 7.5–11 ° | HP. | | A Ph. 1867. | 12 ° | L. Hy. | 12 ° | L. |

| Ort | | Rheinfelden, Schweiz, Aargau. | | | | Rhense, Rheinprovinz, Coblenz. | | Riestedt, b Preussen, Merseburg. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Badesoole. | | Bohrloch I. a | | | | | |
| Analytiker | | Bolley. | | | | Mulder 1865. | | Trommsdorff 1814. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 1.33 | — | 0.506 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2584.65 | 2543.65 | 840.26 | 801.78 | 12.677 | 7.588 | 0.364 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 2.69 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 42.04 | — | 35.22 | — | 4 451 | — | 0.117 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | 5.29 | 5.29 | — | 0.24 | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.150 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.108 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 1.55 | — | 0.591 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 47.63 | 6.24 | 39.96 | 9.717 | 5.670 | 0.081 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 3.40 | 19.51 | 19.51 | — | 3.797 | 0.513 | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 49.47 | — | 31.85 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.86 | — | 0.039 | — | 0.736 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.53 | — | 12.97 | 10.486 | 21.026 | — | 0.552 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 4.050 | — | 0.589 | 1.136 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.19 | — | 12.01 | — | 5.779 | — | 1.814 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.91 | — | 0.041 | — | 1.084 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.28 | 0.28 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.72 | — | 0.32 | — | 0.109 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.44 | — | 0.64 | — | 0.219 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.647 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.09 | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.03 | — | 0.23 | — | 0.154 | — | 1.005 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 2645.01 | 2645.01 | 913.02 | 913.02 | 43.450 | 43.450 | 4.445 | c4.451 |
| | | | Hf. Brsch. | | MA. | | Hg. Ksch. 1869. | | HP. S. |

a. Vielleicht nicht in Gebrauch.
b. Scheint eingegangen zu sein.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
d. Chemisches Centralblatt 1847.
e. Vielleicht sind alle Zahlen im Verhältniss von 3:4 zu erhöhen (vergl. HP. u. S.).
f. Angegeben sind 2.278 Kieselsäure.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.003.
h. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.065.
i. Ab Wasserstoff 0.020.

| | Rietenau, Württemberg, Marburg. | | Rieu-Majou, Frankreich, Hérault. | | Riga, Russland. | | Rigi-Kaltbad, Schweiz, Luzern. | | Rigi-Scheideck, Schweiz-Schwyz. | | Riguardio, Toscana, Erathal. | | Rima-Brezó, Ungarn, Honth. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | **Klein-Jungfernhof.** | | **Schwestern-born.** | | | | | | | |
| | Zwink 1836. | | Mialhe und Figuier. | | Grindel 1817. | | ? | | Schweizer 1846. | | Giulj. | | Marikowsky. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | ? | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | ? | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.071 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.501 | — | 0.070 | — | 0.345 | — | 1.822 | — | — | — | 9.797 | 4.176 | 1.156 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.169 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.300 | — | — |
| | — | 0.619 | — | 0.066 | — | 0.327 | — | 1.599 | — | — | — | 4.263 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.085 | — | — | — | 0.473 | — | 0.721 |
| | — | — | — | 0.103 | — | — | — | 0.063 | — | 0.107 | — | 0.335 | — | 0.558 |
| | 0.083 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.290 | — | 0.732 | 0.259 | — | — | — | — | 0.724 | — | — | — |
| | 2.266 | 2.480 | — | — | 0.345 | 0.345 | — | — | — | — | — | 0.612 | — | — |
| 20 | 9.349 | — | — | — | 0.669 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.310 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 5.395 | — | — | — | 0.660 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 3.028 | 1.699 | — | — | — | 1.660 | — | — | 1.288 | 9.262 | — | 1.485 |
| | — | — | 0.914 | 0.914 | — | — | — | — | 0.133 | 0.133 | 1.057 | — | — | — |
| | 4.922 | — | 11.088 | — | 2.513 | — | 3.882 | — | 3.676 | — | 5.534 | — | 8.332 | — |
| | — | — | 0.620 | — | — | — | 0.179 | — | 0.306 | — | 0.957 | — | 1.595 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.286 | — | 0.710 | — | 0.387 | — | f 0.278 | — | 0.060 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.529 | — | 1.424 | — | 0.776 | — | 0.558 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.042 | — | — | — | — | — | — | — | 0.114 | — | — | — | — |
| | — | 5.432 | — | 4.278 | — | 1.088 | — | 0.703 | — | 1.375 | — | — | — | 3.240 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 3.008 | — | 7.898 | — | 1.536 | — | 1.497 | — | 2.415 | — | — | — | 5.098 |
| | — | — | — | 0.029 | — | — | — | — | — | 0.031 | — | — | — | 0.001 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.345 | 0.345 | — | — | 0.173 | 0.173 | — | — | — | — |
| | 17.576 | 17.576 | 16.720 | 16.721 | 5.336 | e 5.336 | 6.161 | g 6.165 | 4.348 | 4.348 | 19.357 | h 19.421 | 11.083 | i 11.103 |
| | 11.2-13.7 ° | Hy. Ksch. 1872. | 12 ° | d | | S. | 5 ° | MA. | 7.25 ° | MA. HP. | 15 ° | HP. | 12.5 ° | S. HP. |

| Ort | | Rio, Italien, Elba. | | Riolo, Italien, Ravenna. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Acq. forte ferrata. | | Acqua marziale della Chiusa. | | Acqua marziale del Rio Vecchio. | | Acq. salina I. | |
| Analytiker | | ? | | Sgarzi 1865. | | | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | 6.420 | 6.420 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | 1.755 | 1.755 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | 7.628 | 7.628 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 9.80 | 9.72 | 3.096 | — | 9.020 | 6.591 | 154.319 | 125.313 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.40 | 0.40 | — | 0.983 | — | — | 17.340 | 22.329 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.08 | — | 1.269 | — | 1.980 | — | 21.183 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.261 | — | 0.130 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.341 | — | — | — | 0.225 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.234 | — | — | — | 0.145 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.10 | 0.951 | — | 9.438 | 4.877 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 0.660 | — | — | 3.007 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.10 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | 9.20 | 9.20 | — | 1.854 | — | 1.074 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | 11.40 | 11.40 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 4.927 | 0.103 | 7.794 | — | 32.589 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 4.213 | 3.592 | 3.208 | — | 6.728 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 1.647 | — | 2.570 | — | 27.501 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 2.621 | — | 1.131 | — | 0.414 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | — | — | 0.020 | — | 0.100 | — | 1.900 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.040 | — | 0.201 | — | 3.812 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.100 | — | 0.050 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 2.541 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.310 | 0.310 | 0.200 | 0.200 | 5.000 | 5.000 |
| | | b 6.20 | b 6.20 | | | | | | |
| | | 37.10 | 37.10 | 13.518 | c 13.550 | 25.870 | d 25.985 | 229.055 | 229.070 |
| | | 21.2 ° | a | | Schv. | | Schv. | 17 ° | e Schv. |

a. Prochnow, die schwefelsauren Eisenoxydulwässer, Muskau 1878.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.032.
d. Ab Kohlensäure 0.115.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.
f. Ab Kohlensäure 0.120. g. Hier schwefels. Lithion.
h. Hier schwefels. Thonerde. i. Hier arsenige Säure.
k. Hier kieselsaure Magnesia. m. Hier schwefels. Ceroxyd.
n. Schwefels. Kupferoxyd. o. Schwefels. Zinkoxyd.
p. Schwefels. Berylloxyd. q. Schwefels. Ytteroxyd.

| | Riolo, Italien, Ravenna. | | | | | | Rio meo, Italien bei Vernio. | | Rio tinto, Spanien, Huelva. | | Rippoldsau, Baden. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Acq. salina II. | | Acqua solforosa I. | | II. | | | | Cämentationwasser. | | Badeq. | | Josephsq. | |
| | Sgarzi 1865. | | | | | | Giulj. | | Bordiu 1849. | | Bunsen 1871. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.220 | 0.220 | 0.020 | 0.020 | 0.040 | 0.040 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.051 | 0.051 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.022 | — | 0.012 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.050 | 0.010 | 0.038 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 79.747 | 63.356 | 22.123 | 19.260 | 23.243 | 12.886 | 2.813 | — | — | — | 0.743 | — | 1.044 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | g 3.071 | g 3.071 | — | — | — | — |
| 10 | 11.807 | 6.977 | — | 1.368 | — | 7.269 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 80.835 | 101.697 | — | 1.117 | — | 1.331 | — | 2.669 | — | — | — | 0.555 | — | 0.846 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.266 | — | — | — | — | — | — | h 2.718 | h 2.718 | — | 0.120 | — | 0.115 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.675 | 0.675 | 0.605 | 0.605 |
| | — | — | 5.009 | — | 9.605 | — | — | — | — | — | 12.765 | 11.767 | 10.862 | 10.166 |
| | — | 6.106 | — | 4.233 | — | 8.117 | — | — | 3.187 | 2.750 | 2.346 | 2.848 | 3.992 | 4.164 |
| 20 | 6.920 | — | — | — | — | — | — | — | 1.302 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 43.788 | 43.788 | — | 0.432 | — | 0.488 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.041 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | ? | 1.057 | — | — | — | — |
| | — | 20.785 | 4.234 | 12.882 | 6.096 | 29.282 | 8.885 | 12.492 | — | — | — | 0.574 | — | 0.681 |
| | — | — | 6.360 | — | 18.460 | — | — | — | — | — | 0.536 | — | 0.183 | — |
| | 19.757 | — | 1.450 | — | 1.728 | — | 6.898 | — | — | — | 16.788 | — | 17.437 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.455 | — | 0.514 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.043 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | i 0.488 | i 0.488 | — | — | — | — |
| 35 | 0.100 | — | 0.090 | — | 0.080 | — | — | — | 0.814 | — | 0.588 | — | 0.572 | — |
| | — | 0.201 | — | 0.180 | — | 0.160 | — | — | — | k 0.369 | — | 1.180 | — | 1.148 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.126 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.336 | — | — | — | 6.250 | — | 6.355 |
| | 0.102 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.046 | — | 0.044 | — |
| 40 | — | — | — | 0.186 | — | 0.145 | — | 2.099 | — | — | — | 10.542 | — | 10.687 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.012 | — | 0.006 | — | — | m 0.944 | m 0.944 | — | — | — | — |
| | 0.950 | 0.950 | 1.000 | 1.000 | 0.903 | 0.903 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | n 5.402<br>o 2.170<br>p 2.474<br>q 3.255 | n 5.402<br>o 2.170<br>p 2.474<br>q 3.255 | | | | |
| | 200.489 | 200.609 | 40.308 | 40.308 | 60.177 | 60.177 | 18.596 | 18.596 | 69.613 | 69.612 | 34.942 | 34.943 | 35.296 | 35.296 |
| | | f Schv. | 18 ° | Schv. | | Schv. | 12.5 ° | HP. | 22.5 ° | Rb. 211 | 8 ° | Bu. Val. | 10 ° | Bu. Val. |

| Ort | | Rippoldsau, Baden. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Natroine der Josephsq. a | | Leopoldsq. | | Schwefelnatroine der Leopoldsq. a | | Prosperschachtq. | |
| Analytiker | | Will. | | Bunsen 1871. | | Will. | | Bunsen 1871. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | ? 2.250 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | ? 5.163 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | 0.050 | 0.050 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.910 | — | 0.538 | — | 0.540 | — | 0.325 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.863 | — | 0.425 | — | 0.512 | — | 0.272 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.012 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.068 | — | — | — | 0.023 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.500 | 0.500 | 0.353 | 0.353 | 0.240 | 0.240 | 0.176 | 0.176 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 24.560 | 20.587 | 7.915 | 3.551 | 17.370 | 12.980 | 4.609 | 4.087 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 3.286 | 1.109 | 4.275 | — | 3.400 | 1.129 | 1.431 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.014 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO\ SO_3$ | — | 0.092 | — | 0.562 | — | 0.393 | — | 0.163 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.097 | — | — | — | 0.024 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 23.030 | 27.173 | — | 3.202 | 21.863 | 16.020 | — | 0.222 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 3.505 | — | 3.377 | — | 3.627 | — | 0.321 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 12.024 | — | 19.901 | — | 15.840 | — | 7.474 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.097 | — | 0.592 | — | 0.414 | — | 0.172 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.102 | — | — | — | 0.025 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.021 | 0.021 |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.187 | 0.187 | — | — | 0.012 | 0.012 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.500 | — | 0.863 | — | 0.510 | — | 0.307 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.003 | — | 1.732 | — | 1.023 | — | 0.616 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 4.241 | — | 7.525 | — | 5.901 | — | 2.769 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.026 | — | — | — | 0.009 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 7.381 | — | 12.986 | — | 15.830 | — | 4.766 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 1.191 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 65.126 | 65.126 | 34.963 | 34.963 | 62.654 | 62.653 | 14.644 | 14.644 |
| | | 12.5 ° | L. Brsch. | 8 ° | Bu. Val. | 12.5 ° | L. Brsch. | 10.5 ° | Bu. Val. |

a. Künstlich.
b. Wasserstoff.
c. Calciumquinquiessulfuret, $CaS_5$.
d. Nach Frz. Bley, Taschenbuch, Leipzig 1831, dieselben Mengen in 1000 Theilen, nach HP. dagegen in 7680. Vielleicht nicht mehr in Gebrauch.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.

| | Rippoldsau, Baden. | | Rivanazzano, Italien, Voghera. | | Rivera, Spanien, Jaen. | | Roche-Pozay, Frankreich, Vienne. | | Rodenberg, Hessen-Nassau. | | Rodna (Radna), Siebenbürgen. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Wenzelsq.** | | | | | | | | **Soole.** | | **Dombhátq.** | | **Szent-Gyorgy.** | |
| | Bunsen 1871. | | Pavesi 1871. | | Barraca. | | Joslé. | | Wöhler. | | Folbert. | | Pataki. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 0.170 | 0.170 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.365 | 0.365 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | ?2.918 | — | ?4.457 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 5.384 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | 4.468 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.111 | 2.011 | 2.011 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.846 | — | 100.519 | 90.111 | — | — | 1.628 | — | 76.486 | 57.254 | 10.397 | — | 37.500 | 8.317 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | 3.362 | 0.407 | 0.394 | — | — | 3.624 | — | — | — | — | 7.870 |
| | — | 0.241 | — | 5.945 | — | 0.015 | — | 1.545 | — | 22.397 | — | 9.689 | — | 18.487 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.451 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.114 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.060 | — | — |
| | 0.464 | 0.464 | — | — | — | — | — | — | 0.130 | — | — | — | — | — |
| | 9.559 | 7.885 | — | — | — | — | 10.852 | 3.025 | — | 14.833 | — | — | 1.823 | — |
| | 3.200 | 3.667 | 0.864 | 0.864 | 1.985 | 1.985 | — | 1.557 | 11.894 | 16.475 | — | — | — | 0.464 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 19.297 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.168 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.365 |
| | — | 0.029 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 3.372 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.486 | — | 13.353 | — | — | — | — | — | 8.372 | 25.854 | 38.364 | 31.692 | 70.426 |
| | 0.499 | — | 4.534 | — | 0.288 | 0.304 | 1.661 | — | — | — | 6.781 | 6.781 | 11.111 | — |
| | 15.152 | — | 7.718 | — | 2.618 | — | 10.941 | — | 8.644 | — | 21.025 | — | 24.000 | — |
| | 1.229 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.171 | — | 1.437 | — |
| 30 | 0.030 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.973 | — | — | — | 0.054 | — | — | — | 0.260 | — | 0.342 | — | 0.260 | — |
| | — | 1.952 | — | — | — | — | — | — | — | 0.522 | — | 0.686 | — | 0.522 |
| | — | — | — | — | — | 0.103 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 5.771 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.284 | — | — |
| | 0.173 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 10.010 | — | — | — | 1.588 | — | 7.828 | — | 0.372 | — | 5.604 | — | 0.372 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.310 | — | 2.360 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.070 | 0.070 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | — | b0.138 | | | | | | | | |
| | | | | | — | c3.433 | | | | | | | | |
| | 32.125 | 32.124 | 114.170 | 114.170 | 8.340 | 8.340 | 29.539 | 29.539 | 120.335 | 120.336 | 66.581 | e66.593 | 107.823 | 107.823 |
| | 9.8 ° | Bu.Val. | | Schiv. | 18.8 ° | Rb. 159 | | S. HP. | | Hg. d | 12.6 ° | HP. 1. 271 | 14 ° | Hg. |

| Ort | | Rodna (Radna), Siebenbürgen. | | Roggendorf, Oesterreich, Banat. | | Rohitsch-Sauerbrunn, Untersteiermark. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Vale Ursuluy. | | Bitterwasser. | | Brunner'scher Säuerling. | | Ferdinandsbr. | |
| Analytiker | | Pataki. | | v. Hauer 1853. | | Ludwig 1880. | | Kauer 1862. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.154 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 2.850 | — | 1.331 | — | 0.351 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 2.271 | — | 1.263 | — | 0.236 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.257 | — | — | — | 0.078 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.172 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.180 | — | 0.607 | 0.607 | 0.539 | 0.539 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.521 | — | 39.310 | 42.285 | 13.203 | 6.862 | 7.302 | 0.566 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 62.210 | 62.210 | — | 5.187 | — | 5.534 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 16.822 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.557 | — | 0.105 | — | 0.218 | — | 0.201 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 8.247 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 1.657 | 2.207 | — | — | 26.453 | 34.226 | 7.388 | 14.328 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 5.533 | — | 5.903 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.374 | — | 0.075 | — | 8.866 | — | 10.594 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.077 | — | 0.110 | — | 0.230 | — | 0.212 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.210 | — | 0.260 | — | 0.257 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.421 | — | 0.522 | — | 0.516 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.146 | — | 5.809 | — | 2.810 | — | 4.001 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.099 | — | — | — | 0.030 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.498 | — | 0.106 | — | 4.788 | — | 6.576 |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.049 | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.260 | 0.260 | — | — | — | — | — | — |
| | | 3.889 | 3.889 | 121.866 | 121.865 | 56.483 | 56.483 | 32.576 | 32.575 |
| | | 9° | Hg. | | L. | | a | 9° | A. Ph. 1862. Hg. |

a. Nach einer brieflichen Mittheilung des Herrn Prof. Glax in Graz.
b. Nach „Schüler, Rohitsch-Sauerbrunn, Graz 1878“.
c. Hierher gehört auch Kostreinitz (S. 239). Der Name der dort angegebenen Quelle ist aber in Königsbrunnen umzuändern.

## Rohitsch-Sauerbrunn, Untersteiermark.

| | Gotthardsq. | | Moritzbrunn. | | Tempelbr. | | Kostreinitz. c Ignatzbr. | | Obergabernigg Marienbrunnen Fröhlichs. | | Vosou's. | | Windischgrätz-brunnen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | v. Vest 1821. | | Buchner 1875. | | Buchner 1876. | | Hruschauer 1847. | | Geol. Reichsanst. | | Gottlieb 1859. | | Ragsky 1847. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | 0.0013 | 0.0013 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.376 | — | — | — | 0.200 | — | 2.045 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.390 | — | 0.462 | — | 1.695 | — | 3.126 | — | 3.285 | — | 0.277 | — | 0.285 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | 0.905 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.370 | — | 0.120 | — | 1.595 | — | 1.518 | — | 1.110 | — | 0.227 | — | 0.270 |
| | — | — | — | 0.004 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.017 | — | — |
| | — | — | — | 0.029 | — | 0.010 | — | 0.177 | — | 0.388 | — | 0.021 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.014 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.004 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.439 | — | 0.362 | 0.362 | 0.234 | — | 2.389 | — | — | — | — | — |
| | 12.500 | 11.864 | 5.180 | — | 19.607 | 16.518 | 0.075 | — | 3.848 | 2.695 | 1.778 | — | 13.349 | 4.248 |
| | — | — | — | 4.635 | — | — | — | — | — | 2.562 | — | 1.471 | — | 7.597 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.006 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — |
| | — | 0.681 | — | 0.063 | — | 0.065 | — | 0.285 | — | 0.076 | — | 0.052 | — | 0.118 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 17.505 | 18.675 | 3.119 | 8.660 | 10.835 | 32.918 | 86.041 | 89.317 | 71.382 | 75.838 | 76.010 | 78.176 | 15.801 | 25.718 |
| | — | — | 8.480 | 3.536 | 34.350 | 16.733 | 4.712 | 3.488 | 2.733 | — | 5.041 | 3.471 | 8.104 | — |
| | 11.246 | — | 12.996 | — | 10.357 | — | 1.971 | — | 4.141 | — | 2.242 | — | 10.496 | — |
| | 0.717 | — | 0.066 | — | 0.068 | — | 0.310 | — | 0.080 | — | 0.055 | — | 0.124 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.034 | 0.034 | 0.119 | 0.119 | — | — | — | — | 0.405 | 0.405 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.041 | 0.041 | 0.023 | 0.023 | 0.219 | 0.219 | — | — | 0.025 | 0.025 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.214 | — | 0.331 | — | 0.335 | — | 0.402 | — | 0.028 | — | 0.026 | — |
| | — | — | — | 0.429 | — | 0.664 | — | 0.672 | — | 0.806 | — | 0.056 | — | 0.052 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.187 | — | 4.994 | — | 3.223 | — | — | — | 1.050 | — | 0.757 | — | 3.947 |
| | — | — | 0.011 | — | 0.004 | — | 0.068 | — | 0.149 | — | 0.008 | — | — | — |
| 40 | — | 6.581 | — | 8.128 | — | 5.522 | — | 0.294 | — | 1.838 | — | 1.209 | — | 6.236 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 42.358 | 42.358 | 31.048 | 31.049 | 77.7523 | 77.7533 | 97.091 | 97.093 | 88.409 | 88.408 | 85.888 | 85.887 | 48.185 | 48.186 |
| | 10.7 ° | b | 11.25 ° | b Hg. | 11.6 ° | Brsch. b | | L. a | | Ksch. 1877. | | Hg. L. Brsch. | | L. a |

| Ort | | Rohitsch-Sauerbr., Untersteiermark. | | Roigheim, Württemberg. | | Roisdorf, Rheinprovinz. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Untergabernigg Römerq. | | Schwefelq. | | Stahlq. | | Trinkq. | |
| Analytiker | | Reibenschuh. | | Häuffel. | | Bischof 1825. | | Freytag 1876. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.157 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.360 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.237 | 0.270 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 4.550 | 2.737 | 0.410 | — | 5.030 | 0.663 | 18.423 | 14.406 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.690 | — | — | — | 0.703 | — | 0.387 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.844 | — | 0.169 | — | 3.161 | — | 3.042 |
| Chlorstrontium | $SrCl$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.177 | — | 0.130 | — | 0.255 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.030 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.020 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.039 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.033 | 0.338 | 0.040 | 1.540 | — | 4.638 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 0.934 | 1.104 | — | 1.026 | — | 3.891 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.078 | — | 0.349 | — | 0.034 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 0.014 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 37.813 | 39.727 | — | — | 2.561 | 7.551 | 12.409 | 22.241 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.931 | — | 0.181 | — | 2.042 | — | 4.675 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.096 | — | 3.817 | — | 4.104 | — | 3.950 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.058 | — | 0.082 | — | 0.367 | — | 0.036 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.156 | — | 0.061 | — | 0.920 | — | 0.092 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.313 | — | 0.122 | — | 1.846 | — | 0.185 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 1.399 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.068 | — | 0.050 | — | 0.098 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.218 | — | 2.502 | — | 1.186 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | 0.083 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.181 | 0.181 | — | — | — | — |
| | | 44.880 | a 44.882 | 6.229 | 6.229 | 16.614 | 16.615 | 44.321 | b 44.441 |
| | | 11 ° | Brsch. | 12.5 ° | Hg.HP. | 11.8 ° | L. HP. | 11.8 ° | Brsch. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
b. Ab Kohlensäure 0.120.
c. Schwefelsaure Thonerde.
d. Ab Wasserstoff 0.007.
e. Schwefelsaures Kupferoxyd.
f. Arseniksäure.
g. Schwefelsaures Nickeloxydul.
h. Schwefelsaures Cobaltoxydul.

| | Rolle, Schweiz, Waadt. | | Rom, Italien. | | Rombole, Toscana, Siena. | | Roncegno, Südtirol, Valsugana. | | Ronneburg, Sachsen-Altenburg. | | | | Ronneby, Schweden. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Fontaine de Jouvence.** | | **Acqua santa? (Acqua acetosa?)** | | | | | | **Eulenhöferq.** | | **Urquelle.** | | **Alte oder Vitriol-Q.** | |
| | Peschier. | | Commaille und Lambert 1855. | | Giulj. | | Manetti 1858. | | Reichardt. | | | | Hamberg 1860. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0054 | 0.0054 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0009 | 0.0009 |
| | — | — | — | — | 2.190 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 4.085 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | 0.866 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.109 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.044 | 0.044 | — | — | — | — | 0.580 | 0.580 |
| | 0.359 | — | 0.298 | — | 6.123 | — | 0.374 | — | — | — | — | — | 0.458 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 0.178 | — | — | — | 0.069 | — | 0.061 | — | — | — |
| | 0.065 | — | — | 0.283 | — | 6.018 | — | 0.355 | — | — | — | 0.072 | — | 0.434 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.267 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.235 | — | — | — | — | — | — | — | 0.083 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 7.500 | 7.500 | 0.135 | 0.008 | 0.176 | 0.176 | 0.142 | 0.142 |
| | — | — | 0.390 | — | — | — | 0.058 | 0.512 | — | — | — | — | 0.553 | — |
| | — | — | — | 0.330 | 2.741 | 2.966 | 5.963 | 5.963 | 0.038 | — | 0.222 | 0.085 | 1.448 | 1.448 |
| 20 | — | — | — | — | 4.641 | — | 8.300 | — | — | — | — | — | 2.402 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.453 | 42.600 | 42.600 | — | 0.159 | — | 0.174 | 3.282 | 3.282 |
| | — | — | — | — | — | — | 1.420 | 1.420 | — | — | — | — | 0.283 | 0.283 |
| 25 | — | — | — | — | — | 2.341 | — | 4.627 | — | — | — | — | 0.599 | 2.324 |
| | — | 0.460 | 1.279 | 0.085 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.585 | 0.235 | — | — | — | — | 0.665 | 0.798 | 0.452 | 0.681 | — | — |
| | 5.040 | — | 4.320 | — | 11.779 | — | — | — | 1.801 | — | 3.284 | — | — | — |
| | 0.672 | — | — | — | 0.477 | — | — | — | 0.403 | — | 0.183 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.816 | — | — | — | 2.910 | — | 0.110 | — | 0.106 | — | 0.988 | — |
| | — | — | — | 1.637 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.965 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 5.555 | — | 0.210 | — | 0.202 | — | 0.968 |
| | — | 1.992 | — | 1.537 | — | 2.780 | — | 0.592 | — | 0.600 | — | 1.144 | — | 0.309 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 3.180 | — | 3.581 | — | 7.460 | — | — | — | 1.230 | — | 1.950 | — | — |
| | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | 0.024 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.160 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 16.300 | 16.300 | 0.017 | 0.017 | 0.201 | 0.201 | 0.183 | 0.183 |
| | c 0.348 | c 0.348 | | | | | c 12.790 | c 12.790 | | | | | c 3.835 | c 3.835 |
| | | | | | | | e 0.270 | e 0.270 | | | | | g 0.016 | g 0.016 |
| | | | | | | | f 0.670 | f 0.670 | | | | | h 0.009 | h 0.009 |
| | 6.484 | d 6.491 | 7.688 | 7.688 | 28.129 | 28.129 | 99.199 | 99.198 | 3.238 | 3.238 | 4.685 | 4.685 | 14.7843 | 14.7843 |
| | | HP. | 14 ° | Schv. | 37.5 ° | HP. S. | 10 | Schv. (Ksch. 1858.) | 10 ° | Brsch. L. | 10 ° | Brsch. L. Hg. | 6 ° | A. Ph. 1862. |

| Ort | | Ronneby, Schweden. | | Roselle, Italien, Grosseto. | | Rosenau (Rosnau), Ungarn, Gömör. | | Rosenheim, Oberbayern. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Eckholzq. | | | | | | Küpferling. | |
| Analytiker | | Hamberg 1860. | | Giulj. | | Marikowsky. | | Buchner 1867. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.073 | 0.073 | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.004 | 0.004 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | 0.0004 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0009 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.890 | 0.890 | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.198 | — | 0.694 | — | — | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.188 | — | 0.658 | — | — | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.279 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.268 | 0.268 | — | — | — | — | 0.121 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.111 | — | 3.471 | 3.151 | — | — | 0.032 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.046 | 3.046 | 4.363 | 4.363 | — | — | — | 0.031 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 4.702 | — | 0.099 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | 24.961 | 24.961 | — | 0.455 | 10.417 | 10.417 | — | 0.098 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | 1.442 | 1.442 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | 1.052 | 4.444 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.328 | 0.171 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | 1.226 | — | — | 0.332 | 0.299 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 22.560 | — | — | — | 3.290 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.479 | — | 0.797 | — | 0.103 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.963 | — | — | — | — | — | 0.078 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.177 | — | — | — | — | — | 0.156 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.720 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.498 | — | 8.483 | — | — | — | 1.280 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0009 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 13.330 | — | 0.438 | — | 2.119 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.080 | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0002 |
| Organische Substanz | — | 0.384 | 0.384 | — | — | — | — | 0.304 | 0.304 |
| | | a 15.038 | a 15.038 | | | | | d 0.011 | d 0.011 |
| | | b 0.070 | b 0.070 | | | | | — | a 0.003 |
| | | c 0.070 | c 0.070 | | | | | — | e 0.127 |
| | | 54.272 | 54.273 | 31.666 | 31.666 | 11.214 | 11.214 | 4.6003 | 4.6001 |
| | | 6.1 ° | A. Ph. 1862. | 38.8 ° | HP. | 12.5 ° | S. HP. | 15.6 ° | HP. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Schwefelsaures Nickeloxydul.
c. Schwefelsaures Cobaltoxydul.
d. Essigsaures Kali.
e. Doppeltkohlensaures Kali.
f. Gsell-Fels, die Bäder und Kurorte der Schweiz, Zürich 1880.
g. Schwefelsaures Lithion.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.015.

| | Rosenlaui, Schweiz-Bern. | | Rosheim, Elsass. | | Rossbad, Oesterreich, Bregenzwald. | | Rosswein, Sachsen. | | Rostona, Toscana, Val di Chiana. | | Rothbad, Schweiz-Bern. | | Rothenbrunnen, Oesterreich, Bregenzwald. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Pagenstecher 1824. | | Coze u. Persoz. | | Kofler. | | Lampadius. | | Giulj. | | Müller 1862. | | Kofler. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | ? | ? | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.018 | 0.018 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.093 | — | 0.013 | — | 0.031 | — | — | — | 1.388 | — | — | — | 0.010 | 0.010 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.059 | — | — | — | 0.188 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.076 | — | 0.081 | — | 0.030 | — | 0.221 | — | 0.930 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.254 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.541 | — | 0.167 | — | 0.147 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.054 | 0.054 | — | — | — | — | — | — | 0.026 | 0.026 |
| | 0.114 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.080 | 0.022 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.601 | — | — | — | — | — | 3.630 | 3.630 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 0.296 | — | — | — | — | — | 9.418 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.092 | — | — | — | — | — | 0.017 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 5.523 |
| | 2.734 | 2.641 | — | — | 0.084 | 0.124 | — | — | 4.912 | 6.691 | — | — | — | — |
| | 0.084 | 0.084 | 1.317 | 1.392 | 0.425 | 0.425 | — | 0.891 | 0.527 | 0.527 | — | — | — | — |
| | 0.187 | — | 2.295 | — | 3.240 | — | 0.802 | — | 1.498 | — | 3.806 | — | 1.984 | — |
| | — | — | — | — | — | — | ?2.694 | — | 0.477 | — | 0.419 | — | 0.018 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.103 | 0.103 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.056 | 0.056 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.136 | — | 0.090 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.026 | — |
| | — | 0.273 | — | 0.013 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.052 |
| | — | — | — | 0.158 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.035 | — | 0.777 | — | 1.245 | — | 0.322 | — | 0.113 | — | 1.480 | — | 4.649 |
| | 0.031 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.017 | — |
| 40 | — | 0.169 | — | 1.353 | — | 1.956 | — | 1.359 | — | 0.135 | — | 2.556 | — | 1.222 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.155 | — | — | — | 0.042 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.062 | 0.062 | 0.012 | 0.012 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.133 | 0.133 |
| | — | a0.092 | g0.191 | g 0.191 | | | | | | | | | — | a 0.057 |
| | 3.441 | 3.441 | 4.080 | 4.080 | 3.852 | 3.852 | 4.581 | 4.581 | 8.802 | h 8.817 | 4.225 | 4.225 | 15.398 | 15.397 |
| | 6 ° | f | 15 ° | Hy.HP. | | A. Ph. 1867. | | HP. | 12.5 ° | HP. | 11 ° | f | | A. Ph. 1867. |

| | Ort | | Rothenbrunnen, Schweiz, Graubündten. | | Rothenburg a. d. Tauber, Bayern, Mittelfranken. | | | | Rothenfelde, Hannover, Osnabrück. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | Stahlquelle. | | Wildbad Schwefelq. | | Badesoole. | |
| | Analytiker | | v. Planta-Reichenau. | | Vogel. | | v. Bibra 1864. | | Streng 1864. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | 0.002 | 0.002 | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.146 | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.335 | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 10.78 |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 0.128 | — | — | — | 0.288 | — | 531.50 | 487.20 |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.325 | — | — | — | 8.92 | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.380 | — | 0.273 | — | 43.97 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.098 | — | — | — | — | — | 0.36 |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.122 | 0.122 | — | — | 1.196 | 1.196 | 12.60 | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.017 | — | — | — | 1.108 | 0.593 | — | 29.17 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.021 | 5.163 | 5.574 | 1.301 | 1.301 | 0.36 | 11.64 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 5.195 | — | 10.829 | — | 31.14 | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.166 | — | 0.085 | — | 0.149 | — | 0.31 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 2.737 | — | 6.582 | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.680 | 1.249 | — | — | — | — | — | 25.61 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.339 | 1.317 | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.738 | — | 12.835 | — | 2.057 | — | 24.11 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.175 | — | 0.090 | — | 0.157 | — | 0.33 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.228 | 0.228 | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.273 | — | — | — | 0.110 | — | 0.17 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.548 | — | — | — | 0.221 | — | 0.34 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.232 | — | 6.938 | — | 5.121 | — | — |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.239 | — | — | — | — | — | 0.14 | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.284 | — | 7.894 | — | 1.344 | — | — |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | 0.078 | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | 0.195 | 0.195 | — | — | — | — |
| | | | — | a 0.673 | | | | | | |
| | | | 9.941 | 9.940 | 23.803 | 23.803 | 17.192 | 17.193 | 609.27 | c 609.38 |
| | | | 16.2 ° | b | | Hg.HP. S. | 11.52 ° | Hg. Brsch. | | Brsch. Val. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Gsell-Fels, die Bäder und Kurorte der Schweiz. Zürich 1880.
c. Ab Kohlensäure 0.11.
d. Natriumsulfhydrat.
e. Magnesiumsulfhydrat.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.178.

| | Rothenfelde, Hannover, Osnabrück. | | Rothenfels, Baden. | | Rotzloch, Schweiz, Unterwalden. | | Rovio, Schweiz, Tessin. | | Royat, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Trinksoole.** | | **Elisabethq.** | | **Schwefelq.** | | | | **César.** | | **Source grande (Eugenie).** | | **St. Mart.** | |
| | Koke 1877. | | Bunsen. | | Ineichen 1857. | | Ferrario. | | Lefort 1857. | | Truchot 1878. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M. W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.008 | 0.008 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | ? 0.681 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.224 | 1.224 | — | — | — | — | 1.134 | 2.341 | 1.073 | 3.118 | — | 1.392 |
| | — | — | 0.056 | 0.056 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 153.010 | 137.643 | 40.727 | 38.457 | — | — | — | — | 6.769 | — | 16.298 | 4.417 | 15.655 | 1.782 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.090 | 0.090 | 0.350 | 0.350 | 0.350 | 0.350 |
| 10 | — | — | 1.587 | — | — | — | 5.038 | — | — | 0.205 | — | 1.718 | — | 3.983 |
| | — | 14.578 | 1.486 | 5.471 | — | — | — | 0.455 | — | 5.284 | — | 7.741 | — | 7.469 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.018 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 3.571 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | ? 2.462 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.357 | 0.357 | — | — | 1.410 | — | 2.389 | — | 1.626 | — |
| | 8.329 | 11.487 | — | 0.038 | 0.242 | 0.012 | — | — | — | — | — | — | 0.136 | — |
| | 6.757 | 6.757 | — | 2.006 | — | — | — | — | — | 0.784 | — | 1.332 | — | 1.064 |
| 20 | 3.244 | — | 2.330 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.171 | — | 0.023 | — | — | — | — | — | 0.238 | — | 0.399 | — | 0.219 |
| | — | 0.074 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 0.130 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 16.104 | — | 2.432 | 1.804 | — | — | — | 6.277 | 10.895 | 14.420 | 26.449 | 9.405 | 25.046 |
| | — | — | — | — | 0.498 | — | 1.642 | 8.435 | 3.970 | 2.856 | 3.740 | — | 6.508 | — |
| | 15.491 | — | 2.706 | — | 0.042 | — | 8·762 | — | 6.860 | — | 10.050 | — | 9.696 | — |
| | 0.180 | — | 0.024 | — | — | — | ? 7.034 | — | 0.250 | — | 0.420 | — | 0.230 | — |
| 30 | 0.078 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.018 | 0.018 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.027 | 0.027 | — | — | — | — | 0.140 | 0.140 | 0.080 | 0.080 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.113 | — | 0.181 | — | 0.464 | — | — | — | 1.670 | — | 1.320 | — | 0.945 | — |
| | — | 0.227 | — | 0.363 | — | 0.931 | — | — | — | 3.351 | — | 2.648 | — | 1.896 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.016 | — | 3.178 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.162 | — | 0.240 | — | 1.426 | — | 4.554 | — | 2.386 | — | 1.887 | — | 1.350 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.180 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | — | d 0.686 | | | | | | | | |
| | | | | | — | e 0.350 | | | | | | | | |
| | 187.210 | 187.211 | 50.373 | 50.373 | 4.088 | 4.088 | 22.476 | f 22.655 | 28.570 | 28.570 | 50.140 | 50.139 | 44.551 | 44.551 |
| | | Brsch. | 19.3 ° | Brsch. Bu. HP. | 10 ° | b MA. | | MA. b | 29 ° | Hg. Jo. | 35.5 ° | Jo. | 31 ° | Jo. |

| | Ort | | Royat, Frankreich, Puy-de-Dôme. | | Roye, Frankreich, Oise. | | Rudolstadt, Schwarzburg. | | Rückershausen, Nassau. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | St. Victor. | | | | | | | |
| | Analytiker | | Truchot 1878. | | Lassone. | | Tromsdorff 1810. | | Döring. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | 5.533 | 4.239 | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 12.152 | — | 0.333 | — | 7.402 | 4.415 | 1.367 | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | 0.350 | 0.350 | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 4.018 | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 7.796 | 0.333 | — | — | 2.833 | — | 1.297 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.427 | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.483 | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 2.030 | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 2.364 | 4.973 | 3.971 | 2.402 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.980 | — | — | — | — | — | 0.652 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 2.499 | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.532 | — | — | — | — | — | 0.853 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 16.210 | 29.488 | — | 0.427 | — | 0.379 | 4.054 | 7.308 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 6.464 | — | — | — | — | — | 0.695 | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 10.121 | — | 1.920 | — | 1.031 | — | 6.094 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.560 | — | 1.379 | — | — | — | 0.898 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.950 | — | — | — | 0.286 | — | 0.065 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.906 | — | — | — | 0.574 | — | 0.130 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.911 | — | — | — | 1.715 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.357 | — | 1.684 | — | 0.408 | — | 2.786 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.044 | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | — | a 3.705 | | | | | | |
| | | | 54.370 | 54.371 | 3.965 | b 3.976 | 13.582 | 13.582 | 17.144 | 17.143 |
| | | | 20° | Jo. | | HP. | | Jo. | | HP. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Wasserstoff 0.012.
c. Nach „Bley, Taschenbuch, Leipzig 1831“.
d. Nach „Gsell-Fels, die Bäder der Schweiz, Schmidt, Zürich 1880“.

| | Ründeroth, Rheinprovinz. | | Rütihubelbad, Schweiz, Bern. | | Ruhla, Thüringen. | | | | | | Ruillé, Frankreich. | | Sacedon, Spanien, Guadalajara. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | Mühlbrunnen. | | Schenk's Q. | | Trinkq. | | S. Tortaigne. | | Fuente de Maria. | |
| | Marda. | | Pagenstecher 1833. | | Wackenroder 1851. | | | | | | Dessaignes. | | Utor und Soler 1875. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.456 | — | 0.093 | — | 0.058 | — | 0.510 | — | 0.015 | — | 1.590 | — | 0.872 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.298 | — | — | — | 0.103 | — | — | 0.148 | 0.011 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.099 | — | 0.088 | — | 0.175 | — | 0.311 | — | 0.027 | 1.830 | 2.882 | — | 0.698 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.547 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.365 | — | 0.104 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.312 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.911 | 0.911 |
| | — | — | 0.601 | — | — | — | 0.061 | — | — | 0.018 | — | 0.439 | 0.627 | 0.684 |
| | 0.051 | — | 0.052 | 0.540 | 0.057 | 0.007 | 0.155 | 0.181 | 0.086 | 0.100 | — | — | 3.217 | 3.217 |
| 20 | 0.089 | — | — | — | — | — | — | — | 0.113 | — | 0.420 | — | 0.105 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.164 | — | 0.025 | — | 0.063 | — | 0.031 | — | 0.010 | — | — | — | 0.057 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.042 | — | — | — | — |
| | — | 0.585 | — | 0.757 | — | 0.075 | — | 0.716 | — | — | — | 0.920 | — | 0.642 |
| | — | 0.456 | 0.786 | 0.267 | 0.045 | 0.237 | 0.309 | 0.085 | — | — | — | — | — | — |
| | 1.640 | — | 3.014 | — | 0.742 | — | 0.404 | — | 0.505 | — | 1.397 | — | 2.588 | — |
| | 1.065 | — | 0.026 | — | 0.066 | — | 0.033 | — | 0.010 | — | — | — | 0.060 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.270 | — | 0.170 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.542 | — | 0.341 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.625 | — | 1.127 | — | 0.200 | — | — | — | 0.228 | — | 0.185 | — | 0.697 |
| | 0.210 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.140 | — | 0.040 | — |
| 40 | — | 0.931 | — | 1.768 | — | 0.314 | — | — | — | 0.315 | — | 0.314 | — | 1.239 |
| | — | 0.089 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.010 | 0.010 | 0.223 | 0.223 | 0.029 | 0.029 | 0.050 | 0.050 | 0.023 | 0.023 | 0.240 | 0.240 | 0.500 | 0.500 |
| | 3.819 | 3.818 | 4.795 | 4.795 | 1.100 | 1.100 | 1.522 | 1.522 | 0.763 | 0.763 | 5.887 | 5.887 | 9.090 | 9.090 |
| | 8.8 ° | c | | d | | L. Hg. Pf. | | L. Hg. Pf. | | L. Hg. Pf. | | HP. | 29.35 ° | Jo. |

| | Ort | | Sachsenfeld, Sachsen. | | Sadschütz, Böhmen, Saaz. | | Säckingen, Baden. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | | | Schwächere Q. | | Wärmere Q. | |
| | Analytiker | | Flechsig. | | Reuss. | | Bunsen. | | | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | 0.072 | 0.072 | 0.117 | 0.117 |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | 1.360 | — | 1.526 |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | 0.071 | 0.071 | 0.296 | 0.296 |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 0.042 | — | 0.128 | — | 24.342 | 20.207 | 24.198 | 20.103 |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | 0.0034 | 0.0034 | — | — | 0.119 | 0.119 | 0.271 | 0.271 |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | 0.150 | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.040 | — | 0.122 | — | 3.023 | — | 2.734 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | 0.054 | — | 0.022 |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.021 | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.078 | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.054 | 0.054 | — | — | 1.589 | — | 1.783 | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.019 | — | 0.289 | — | — | 1.744 | 0.855 | 1.791 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.010 | 1.823 | 1.417 | 0.334 | 0.524 | 0.213 | 0.637 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 0.130 | — | 0.653 | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.062 | — | 0.026 | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.239 | — | 0.036 | — | 0.040 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.007 | — | — | — | 0.023 | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 0.384 | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.109 | — | — | — | — | 2.711 | — | 3.492 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.164 | 0.155 | — | — | — | — | 0.452 | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.286 | — | 0.150 | — | 3.233 | — | 3.549 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.223 | — | 0.251 | — | 0.038 | — | 0.042 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.007 | — | — | — | 0.024 | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | 0.027 | 0.027 | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.108 | 0.108 |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.0085 | 0.0085 | — | — | 0.025 | 0.025 | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.156 | — | 0.456 | — | 0.308 | — | 0.317 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.152 | — | 0.387 | — | 0.618 | — | 0.636 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.153 | — | 0.107 | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.017 | — | — | — | — | — | — |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.008 | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.372 | — | 0.230 | — | 0.420 | — | 0.453 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | 0.022 | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | 0.279 | 0.279 | 0.013 | 0.013 | — | — | — | — |
| | | | | | — | a0.341 | | | | |
| | | | 1.3509 | 1.3509 | 3.240 | 3.240 | 31.055 | 31.055 | 32.227 | 32.226 |
| | | | 15° | Hg. | | S. HP. | 28.1° | Bu. | 29.56° | Bu. |

a. Kieselsaure Magnesia.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Salpetersaurer Kalk.

| | Sätra, Schweden. | | Saidschütz, Böhmen. | | | | Sail-les-Bains (Sail-lès-Château-Morand), Frankreich, Loire. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Dreifaltigkeitsquelle. | | Hauptbrunnen. | | Kosebrunnen. | | S. Duhamel. | | S. d'Urfé. | | S. des Romains. | | S. sulfureuse. | |
| | | | Berzelius 1839. | | Struve 1827. | | Henry 1850. | | | | | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 0.052 | 0.052 | — | — | 0.030 | 0.030 | — | — | — | — | 0.020 | 0.020 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.021 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 4.433 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.100 | — | 3.480 | — | 3.095 | — | 0.903 | — | 0.400 | — | 0.720 | — | 0.950 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.030 | — | — | — | 2.876 | — | 0.740 | — | 0.032 | — | 0.336 | — | 0.612 |
| | — | — | — | — | — | 0.052 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.052 | — | — | — | 0.020 | — | 0.094 | — | 0.279 | — | 0.279 | — | 0.232 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.084 | 0.084 | 5.335 | 0.156 | 5.982 | 5.982 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.174 | — | 25.242 | 31.835 | 16.901 | 16.595 | 0.800 | 0.800 | 1.440 | 1.440 | 0.460 | 0.460 | 1.280 | 1.280 |
| | 0.027 | — | 149.313 | 149.313 | 121.554 | 121.818 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | 2.295 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.060 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.091 | — | 0.032 | — | 0.042 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 11.856 | — | 14.345 | 0.482 | 1.484 | 1.357 | 1.400 | 0.490 | 0.944 | 0.360 | 1.148 |
| | 0.032 | 0.061 | — | — | 0.282 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.267 | — | 11.462 | — | 14.865 | — | 1.122 | — | 0.700 | — | 1.830 | — | 1.880 | — |
| | 0.096 | — | 0.034 | — | 0.044 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 37.647 | 21.246 | 11.825 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.044 | 0.044 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.160 | — | 0.047 | — | 0.156 | — | 0.064 | — | 0.193 | — | 0.193 | — | 0.161 | — |
| | — | 0.258 | — | 0.094 | — | 0.313 | 1.032 | 1.160 | 1.001 | 1.388 | 0.816 | 1.203 | 0.830 | 1.153 |
| | — | 0.059 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.449 | — | — | — | 0.434 | — | 0.063 | — | 0.256 | — | 0.542 | — | 0.422 |
| | 0.050 | — | — | — | 0.008 | — | 0.036 | — | 0.107 | — | 0.107 | — | 0.089 | — |
| 40 | — | 0.806 | — | 0.069 | — | 0.886 | — | 0.098 | — | 0.403 | — | 0.852 | — | 0.686 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.005 |
| | — | — | 1.189 | 1.189 | — | — | 0.070 | 0.070 | — | — | — | — | — | — |
| | — | b 0.099 | — | c 15.822 | — | c 11.408 | | | | | | | | |
| | 1.990 | 1.989 | 236.096 | 236.097 | 174.816 | 174.815 | 4.539 | 4.539 | 5.198 | 5.198 | 4.616 | 4.616 | 5.579 | 5.579 |
| | | Ksch. 1878. | 15° | L. Hg. Brsch. | | HP. S. Brsch. | 34° | Jo. | 26.5° | Jo. | 27° | Jo. | 23° | Jo. |

| Ort | | Sail-sous-Couzan, Frankreich-Loire. | | | | Salceti, Toscana. | | Saleich, Frankreich, Haute-Garonne. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | S. Fontfort. (?) | | S. Rimaud. | | | | S. ferrugineuse. | |
| Analytiker | | Viry u. Tamain. | | Lefort 1866. | | Giulj. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.70 | — | 0.876 | — | 0.694 | 0.097 | 0.040 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.66 | — | 0.831 | — | 0.566 | — | 0.038 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.01 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.595 | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.20 | — | — | — | 0.725 | 0.725 | 0.273 | 0.321 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.278 | — | — | 1.348 | 1.348 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 2.332 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 1.28 | — | 0.168 | — | — | — | 0.095 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.042 |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 1.272 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 25.33 | 27.52 | 19.509 | 19.634 | 2.180 | 2.946 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.28 | 2.28 | 3.436 | 3.140 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.76 | — | 4.362 | — | 0.735 | — | 3.322 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.38 | — | 0.177 | — | — | — | 0.100 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.044 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.410 | — | — | — | 0.300 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.823 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.573 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.90 | — | 1.277 | — | — | — | 1.960 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.00 | — | 2.592 | — | — | — | 2.110 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 1.60 | 1.60 | — | — | — | — | — | — |
| | | | | a 2.412 | a 3.034 | | | | |
| | | 38.25 | 38.25 | 31.777 | 31.777 | 4.334 | 4.334 | 7.759 | 7.759 |
| | | 13° | HP. | 12° | Jo. | 16.2° | HP. | | Laz. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. Ab Kohlensäure 0.200.
c. Ab Kohlensäure 9.81.
d. Unvollständige Analyse.

| | Salerno, Neapel. | | Salies, Frankreich, Haute-Garonne. | | | | Salies-de-Béarn, Frankreich, Basses-Pyrénées. | | Salina, d Nordamerika. | | Salins, Frankreich, Jura. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Salinische Quelle. | | Schwefelquelle. | | Le Raillat. | | | | S. de Salins. | | Bohrlochsoole. | |
| | Ferrati. | | Filhol. | | | | Garrigou. | | Beck. (?) | | Reveil 1865. | | (Reveil?) | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | 0.04 | 0.04 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 4.39 | 4.39 | — | — | 0.266 | 0.266 | 3.90 | 3.90 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | 1.135 | 1.135 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.600 | — | — | — | 4.43 | — | — | 2.759 | 8.586 | 41.21 | 120.89 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 301.202 | 275.871 | — | — | 1957.29 | 1944.26 | 1400.2 | 1365.91 | 227.299 | 221.263 | 2389.89 | 2389.89 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 4.380 | — | — | — | 55.81 | 2.37 | 5.1 | — | 8.701 | — | 85.30 | 15.88 |
| | — | — | — | 27.890 | — | — | — | 59.15 | 10.4 | 48.89 | — | 11.554 | — | 21.78 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.652 | — | — | — | 9.93 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.701 | — | — | — | 5.17 | — | — | — | 6.808 | — | 93.10 | — |
| | — | — | 0.139 | 28.654 | — | — | — | — | — | 41.65 | — | 7.331 | — | — |
| | 19.53 | 17.59 | — | 5.537 | 3.066 | 3.066 | 34.13 | 101.69 | — | 6.45 | — | — | — | 87.77 |
| 20 | 3.91 | — | 33.038 | — | 11.784 | — | 72.53 | — | 47.2 | — | 14.167 | 11.000 | 26.70 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 6.83 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 6.932 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.622 | — | — | — | 16.72 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.09 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.63 | — | 1.226 | — | 2.400 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | ? 7.19 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.309 | — | 0.150 | — | 2.10 | 2.10 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.620 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.286 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.79 | — | — | — | 5.650 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.250 | — | — | — | ? 3.81 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 5.96 | — | — | — | 1.466 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 36.26 | 36.26 | 341.245 | 341.446 | 18.535 | 18.535 | 2135.27 | 2145.08 | 1462.9 | 1462.90 | 260.000 | 260.000 | 2640.10 | 2640.11 |
| | 22.5-30° | HP. | 15° | bHP. Laz. | 15° | HP. Laz. | 15° | c Jo. | | L.Hydr. | 11.5° | Jo. | 14.2° | L.Hydr. |

| | Ort | | Salins-Moutiers, Frankreich, Savoie. | | Salsomaggiore, Italien, Parma. | | Salzbrunn, Schlesien. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | | | **Heilbrunnen.** | | **Heinrichsbrunnen.** b | |
| | Analytiker | | Bouis 1863. | | Gibertini 1871. | | Valentiner 1859. | | Fischer 1814. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | H.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | NaJ | — | — | 0.74 | 0.74 | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | NaBr | — | — | 2.34 | 2.34 | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | HS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | NaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | CaS. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | KaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | 6.33 | 6.33 | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | NaCl | 111.939 | 100.046 | 1309.88 | 1309.88 | 0.286 | — | 1.720 | — |
| | Chlorlithium | LiCl | — | — | 1.68 | 1.68 | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | MgCl | — | — | 50.88 | 50.88 | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | CaCl | — | 11.284 | 138.08 | 138.08 | — | 0.271 | — | 1.632 |
| | Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | Fe | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 6.340 | 19.964 | — | — | 0.651 | — | 5.625 | 2.378 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 7.438 | 7.438 | — | — | — | 0.321 | — | 2.704 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 13.768 | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.290 | — | 0.051 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.422 | — | — | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 2.616 | 3.672 | 15.771 | 20.462 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.535 | 0.192 | 2.884 | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.072 | — | — | — | 3.301 | — | 5.495 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.305 | — | 0.054 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.356 | — | — | — | — | — | 0.390 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.714 | — | — | — | — | — | 0.782 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | CaO | — | — | — | — | — | 1.147 | — | 1.310 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.044 | — | — | — | 1.801 | — | 2.619 |
| | Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | HO. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | 37.60 h 0.69 | 37.60 h 0.69 | — | — | — | — |
| | | | 139.913 | 139.912 | 1548.22 | 1548.22 | 7.694 | 7.694 | 31.939 | 31.938 |
| | | | 35 ° | Jo. | 14 ° | Schv. | | a | | L. |

a. Valentiner, die Kurmittel von Ober-Salzbrunn, Breslau 1863.
b. Wird z. Z. nicht mehr gebraucht.
c. Phosphorsaure Thonerde (?).
d. Natronaluminat.
e. Phosphorsäure.
f. Journal f. prakt. Chemie 1883.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
h. Eisenchlorür.

## Salzbrunn, Schlesien.

| | Kramerbrunnen | | Kronenquelle. | | Luisenquelle (Neue Quelle). | | Mühlbrunnen. | | Oberbrunnen. | | Sonnenbrunnen. | | Wiesenbrunnen (Annahöhe). | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Heller 1831. | | Poleck 1881. | | Ziureck 1869. | | Valentiner 1866. | | Fresenius 1882. | | Fischer 1814. | | Valentiner 1859. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.00005 | 0.00005 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0078 | 0.0078 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.021 | — | 0.069 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — |
| | 0.689 | — | 0.492 | — | 0.943 | — | 0.789 | — | 1.632 | — | 0.258 | — | 0.299 | — |
| | — | — | 0.071 | 0.071 | 0.060 | 0.060 | 0.048 | 0.048 | 0.094 | 0.094 | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.483 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.432 | — | 0.879 | — | 0.647 | — | 0.960 | — | — | — | 0.284 |
| | — | — | — | 0.021 | — | — | — | 0.066 | — | 0.036 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.525 | — | 0.016 | — | — | — | 0.003 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.161 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.119 | — | — |
| | — | — | 0.408 | 0.408 | 0.025 | — | 0.081 | — | 0.528 | 0.528 | — | — | — | — |
| | 0.525 | — | 1.782 | — | 4.018 | — | 3.349 | — | 4.561 | — | 0.352 | — | 0.807 | — |
| | 0.147 | 0.181 | — | 1.449 | — | 3.181 | — | 2.928 | — | 3.833 | — | — | — | 0.549 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0245 | — | — | — | 0.077 | — | 0.042 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.520 | — | 0.078 | — | 0.292 | — | 0.010 | — | 0.053 | — | 0.377 | — | 0.170 |
| | — | — | — | 0.015 | — | — | — | — | — | 0.0082 | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 7.931 | 9.601 | 12.960 | 17.462 | 16.243 | 20.007 | 21.729 | 27.894 | 0.125 | — | 2.911 | 4.148 |
| | 3.479 | 3.440 | 3.548 | 2.003 | 6.148 | 2.756 | 5.105 | 1.982 | 4.740 | — | 0.245 | 0.245 | 0.635 | 0.050 |
| | 2.373 | — | 6.335 | — | 5.472 | — | 5.194 | — | 4.383 | — | 2.251 | — | 3.056 | — |
| | 0.547 | — | 0.082 | — | 0.307 | — | 0.010 | — | 0.057 | — | 0.737 | — | 0.179 | — |
| 30 | — | — | 0.016 | — | — | — | — | — | 0.0086 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.060 | 0.060 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.221 | 0.0048 | 0.0048 | — | — | 0.004 | 0.004 | 0.0006 | 0.0006 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.245 | — | 0.346 | — | 0.391 | — | 0.323 | — | 0.307 | — | 0.508 | — | — | — |
| | — | 0.492 | — | 0.694 | — | 0.784 | — | 0.648 | — | 0.616 | — | 0.680 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.323 | — | — |
| | — | 0.923 | — | 2.245 | — | 1.684 | — | 1.693 | — | 1.220 | — | 0.721 | — | 1.044 |
| | 0.157 | — | 0.0062 | — | — | — | 0.0012 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.776 | — | 4.008 | — | 3.206 | — | 3.119 | — | 2.356 | — | 1.856 | — | 1.642 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.104 | 0.104 | — | — |
| | c 0.687 | d 0.466 | | | | | | | | | | | | |
| | — | e 0.304 | | | | | | | | | | | | |
| | 8.849 | 8.848 | 21.0465 | 21.0458 | 30.324 | 30.325 | 31.2242 | 31.224 | 38.15505 | 38.15465 | 4.580 | g 4.586 | 7.887 | 7.887 |
| | | L. | 10.5 ° | f | | Val. Brsch. | 6-7 ° | Val. Brsch. | 8.5 ° | Fresenius. | | S. | | a |

| Ort | | Salzburg, Siebenbürgen. | | | | | | Salzhausen, Hessen, Nidda. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Aszonytó (grüner Frauenteich). | | Tökely. | | Vöröstó (rother Teich). | | Quelle I. | |
| Analytiker | | | | | | | | Liebig 1843. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.83 | 0.83 | 2.50 | 2.50 | 1.10 | 1.10 | 0.77 | 0.77 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 6.78 | — | 19.69 | 2.07 | 9.32 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 562.54 | 562.54 | 1661.71 | 1661.71 | 742.06 | 742.06 | 95.64 | 91.42 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 69.17 | 40.93 | 230.70 | 142.20 | 84.99 | 50.10 | 4.94 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 27.95 | — | 88.74 | — | 35.36 | 3.35 | 15.21 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 7.92 | — | 23.00 | — | 8.48 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 5.13 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 2.15 | 37.85 | 3.36 | 115.23 | — | 44.11 | — | 6.24 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 34.27 | — | 108.80 | — | 43.35 | — | 14.54 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 2.85 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | a 2.38 | — |
| | | 676.88 | 676.88 | 2030.07 | 2030.07 | 882.05 | 882.05 | 121.62 | 121.62 |
| | | | HP. L. | | HP. L. | | HP. L. | 15 ° | HP. |

a. Eisenchlorür.
b. Hierher ist auch das Bitterwasser von Grosslüder S. 190 zu rechnen.
c. Wahrscheinlich z. Z. sehr viel weniger, da der Brunnen im Winter 1877—78 gereinigt worden ist.
d. Ab Kohlensäure 2.123.
e. Ab Kohlensäure 2.875.

| | Salzhausen, Hessen, Nidda. | | Salzig, Rheinprovinz. | | | | Salzschlirf, Hessen-Nassau. b | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Quelle II. | | Bohrbrunnen. | | Stollenbrunnen. | | Bonifaciusquelle. | | Kinderbrunnen. | | Schwefelbrunnen. | | Tempelbrunnen. | |
| | Liebig 1843. | | Oker. | | | | Fresenius und Will 1844. | | Leber. | | Dannenberg. | | Leber. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | 0.053 | 0.053 | 0.027 | 0.027 | — | — | 0.059 | 0.059 |
| | 0.04 | 0.04 | — | — | — | — | 0.053 | 0.053 | 0.024 | 0.024 | — | — | 0.065 | 0.065 |
| | — | — | ? | ? | — | — | — | — | — | — | 0.091 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.209 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.87 | 0.87 | — | 10.849 | — | 0.335 | — | 1.371 | — | 0.556 | — | 0.489 | — | 1.973 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 94.33 | 87.53 | 16.458 | 5.308 | 21.059 | 11.573 | 102.365 | 92.329 | 43.573 | 30.537 | 13.537 | 3.575 | 113.411 | 96.262 |
| | — | — | — | — | — | — | 2.182 | 2.182 | — | — | — | — | 1.634 | 1.634 |
| 10 | 8.00 | 2.53 | — | — | — | 5.679 | 9.908 | — | 4.110 | — | — | — | 12.125 | — |
| | — | 12.84 | — | 2.498 | — | 2.114 | — | 20.078 | — | 13.919 | — | 9.088 | — | 25.213 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.279 | — | — | — | 3.016 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 12.676 | — | 0.391 | — | 1.602 | — | 0.649 | — | 0.571 | — | 2.305 | — |
| | — | — | 10.662 | 19.737 | 5.325 | — | — | 2.512 | — | 2.177 | 2.626 | 4.411 | — | 0.049 |
| | — | 6.92 | — | 1.073 | — | 4.770 | 1.536 | 14.062 | 0.683 | 5.879 | 1.629 | 1.629 | 2.594 | 17.923 |
| 20 | 8.03 | — | — | — | — | — | 15.463 | — | 7.532 | — | 1.602 | — | 16.221 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.21 | — | — | — | — | — | 0.125 | — | 0.073 | — | 0.379 | — | 0.674 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 8.45 | 5.049 | 9.251 | 10.606 | 27.885 | — | 9.945 | — | 14.205 | — | 10.495 | — | 21.771 |
| | — | — | 1.144 | — | 12.745 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 8.17 | — | 3.243 | — | 2.745 | — | 9.694 | — | 10.094 | — | 10.102 | — | 15.557 | — |
| | 0.22 | — | — | — | — | — | 0.132 | — | 0.077 | — | 0.399 | — | 0.709 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.11 | — | 0.212 | — | 0.212 | — | 0.114 | — | 0.090 | — | — | — | 0.073 | — |
| | — | 0.22 | — | 0.425 | — | 0.425 | — | 0.229 | — | 0.181 | — | — | — | 0.147 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | c 0.874 | — | — | — | 1.157 | — |
| 40 | — | 0.16 | — | 0.303 | — | 0.303 | — | 0.162 | — | — | — | 0.235 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.048 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | c 1.103 | 1.103 | 2.170 | 2.170 | — | — |
| | 119.77 | 119.77 | 49.444 | 49.444 | 53.083 | 53.084 | 143.102 | 143.101 | 68.836 | d 70.960 | 32.727 | 32.728 | 165.910 | 168.786 |
| | 15 ° | L. Val. Brsch. | | Brsch. | | Brsch. | 10.6 ° | A. Ph. 1880. L. HP. | 12 ° | A. Ph. 1880. | 10.2 ° | A. Ph. 1880. | 10.8 ° | e A. Ph. 1880. |

| Ort | | Salzuflen, Lippe-Detmold. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Hollenhagen. b | | Losse. b | | Paulinenquelle, leichte. | | schwere. | |
| Analytiker | | Brandes 1835. | | | | | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | HS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | NaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | KaCl | — | — | — | — | — | 4.28 | — | 5.99 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | NaCl | 15.216 | 2.137 | 50.438 | 39.656 | 362.25 | 336.99 | 538.24 | 489.51 |
| Chlorlithium | LiCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | MgCl | 0.198 | — | 4.053 | — | 0.93 | — | — | — |
| Chlorcalcium | CaCl | — | 12.455 | — | 14.965 | — | 21.85 | — | 41.78 |
| Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.149 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | Fe | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 5.00 | — | 7.00 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 8.862 | — | 10.472 | — | 22.59 | 0.06 | 39.30 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 2.756 | 3.006 | 0.931 | 6.055 | 23.54 | 24.73 | 18.27 | 18.27 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 8.979 | — | 15.837 | — | 19.18 | — | 32.35 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.232 | — | — | — | 0.13 | — | 0.26 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 7.405 | — | 2.772 | — | 7.55 | — | 19.86 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 6.663 | — | 2.661 | — | 8.06 | — | 19.98 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.244 | — | — | — | 0.14 | — | 0.28 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.003 | 0.003 | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.006 | — | — | — | 0.40 | — | 0.50 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.012 | — | — | — | 0.80 | — | 1.00 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | CaO | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.057 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.58 | — | 0.71 |
| Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | HO. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 34.122 | a34.261 | 73.920 | 73.920 | 419.50 | 419.50 | 616.68 | 616.68 |
| | | | HP. | | HP. | | Brsch. | | Brsch. |

a. Ab Kohlensäure 0.138.
b. Findet, laut briefl. Mitteilung der Direction, keine Verwendung.
c. Wagner, das Soolbad Salzungen. Salzungen 1877.

| | Salzuflen, Lippe-Detmold. | | Salzungen, Sachsen-Meiningen. | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Sophien-Trinkquelle.** | | **Bernhardsbrunnen.** | | **Berth's-Brunnen.** | | **Bohrbrunnen II. gesättigte Soole.** | | **Bohrbrunnen II. seitlicher Abfluss.** | | **Bohrbr. III. seitlicher Abfluss.** | | **Stadtbrunnen.** | |
| | Brandes 1835. | | Bernhardi. | | Trommsdorff. | | Wöhler (Knothe). | | Bernhardi. | | Wöhler. | | Bernhardi. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 0.14 | 0.14 | — | — | 0.38 | 0.38 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.71 | — | 3.26 | — | — | 3.44 | 7.39 | 0.718 | 1.848 | 3.00 | 3.00 | 0.27 | 4.12 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 120.39 | 111.24 | 2617.62 | 2580.54 | 229.09 | 229.09 | 2564.80 | 2561.52 | 516.720 | 512.311 | 416.50 | 413.92 | 439.14 | 431.54 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 2.47 | — | 10.90 | 6.60 | 31.52 | — | 6.651 | — | 8.52 | 0.91 | 10.50 | — |
| | — | 7.41 | — | 35.64 | 2.21 | 7.23 | — | 37.01 | — | 11.112 | 1.92 | 13.27 | — | 16.62 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.00 | — | 3.80 | — | — | — | 4.62 | — | 1.320 | — | — | — | 4.50 | — |
| | 1.02 | 7.58 | — | 43.97 | — | — | — | 2.32 | — | 2.886 | — | — | — | 4.01 |
| | 7.73 | 7.73 | 1.60 | 4.72 | — | 5.42 | — | 39.85 | — | 8.408 | — | 9.62 | — | 13.27 |
| 20 | 4.84 | — | 42.96 | — | 6.14 | — | 43.86 | — | 11.261 | — | 11.04 | — | 15.37 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.13 | — | 0.32 | — | — | — | 0.10 | — | — | — | 0.14 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.32 | — | 1.07 | — | — | — | 1.60 | — | 2.608 | — | 3.32 | — | 5.45 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.49 | — | 0.78 | — | — | — | 1.61 | — | 2.503 | — | 3.05 | — | 5.30 | — |
| | 0.14 | — | 0.34 | — | — | — | 0.10 | — | — | — | 0.15 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.20 | — | 0.03 | — | — | — | 0.07 | — | — | — | — | — | 0.03 | — |
| | — | 0.40 | — | 0.05 | — | — | — | 0.14 | — | — | — | — | — | 0.06 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.29 | — | 0.04 | — | — | — | 0.10 | — | — | — | — | — | 0.04 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 140.81 | 140.81 | 2669.74 | 2669.75 | 248.34 | 248.34 | 2650.40 | 2650.41 | 539.173 | 539.173 | 444.18 | 444.18 | 475.11 | 475.11 |
| | | Brsch. | 13 ° | L. Hg. | | Val. HP. | 13.8 ° | L. Val. c | | c | | L. Val. c | 12.2° | Val. |

| | Ort | | Salzungen, Sachsen-Meiningen. | | Sandefjord, Norwegen. | | Sandrocks, Insel Wight. | | Sangerberg, Böhmen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | Trinkquelle. | | Schwefelquelle. | | | | Rudolfsquelle. | |
| | Analytiker | | Hoffmann. | | Strecker 1853. | | Marcet. | | Kletzinsky 1870. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | 0.35 | 0.35 | 0.715 | 0.715 | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.176 | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.405 | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | 0.86 | 0.86 | — | 4.521 | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | 0.0006 | 0.0006 |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 118.79 | 116.18 | 168.474 | 151.839 | 4.582 | — | 0.094 | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | 2.61 | 0.43 | 22.476 | 23.679 | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | 12.51 | 17.53 | — | 10.787 | — | 4.346 | — | — |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.177 | — | — | — | 0.072 |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.107 |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 5.282 | — | — | — | 0.071 | 0.071 |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 18.281 | 22.002 | 0.895 | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 2.75 | 5.136 | 8.214 | 4.115 | 4.115 | — | — |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 3.15 | — | — | — | 11.544 | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.04 | — | 0.611 | 25.872 | 25.872 | — | 0.886 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.104 | — | — | — | 0.014 |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 4.694 | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 3.35 | — | 19.897 | — | — | 0.488 | 0.677 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 4.907 | — | — | — | 0.648 | 0.648 |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.18 | — | 14.004 | — | — | — | 4.558 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.04 | — | 0.643 | — | — | — | 1.239 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.110 | — | — | — | 0.015 | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.0011 | 0.0011 |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.083 | 0.083 |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | — | — | 0.274 | — | 0.800 | — | 0.360 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.550 | — | 1.607 | — | 0.722 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 2.559 | — | 1.772 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.068 | — | — | — | 0.941 | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.674 | — | — | — | 3.364 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.031 |
| | Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.093 | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | 2.271 | 2.271 | — | — | 0.010 | 0.010 |
| | | | | | | | [a] 36.120 | [a] 36.120 | — | [a] 0.045 |
| | | | 141.49 | 141.49 | 224.536 | 224.537 | 101.314 | 101.315 | 8.5037 | 8.5037 |
| | | | 12.5 ° | Brsch. HP. | 10.3 ° | Hg. Brsch. | | S. HP. | 6.9 ° | [b] Brsch. 1880. |

a. Schwefelsaure Thonerde.

b. In den älteren Ausgaben der Brunnenschriften und bei Kisch 1873 stark abweichend nach demselben (!) Gutachten Kletzinsky's.

| | Sangerberg, Böhmen. | | Santenay, Frankreich, Côte-d'Or. | | Sarepta, Russland, Saratow. | | Sarteano, Toscana, Val-di-Chiana. | | Sasso di Maremma, Italien, Grosseto. | | Saturnia, Italien. | | Saubuse, Frankreich, Landes. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Vinzenzquelle.** | | | | **Katharinenquelle.** | | **Ponticello.** | | **Acqua acidula.** | | | | **Bains de Joannin.** | |
| | Kletzinsky 1870. | | Masson-Four. | | Grebel. | | Giulj. | | Giulj. | | Giulj. | | Meyrac. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.373 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.149 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0006 | 0.0006 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.1043 | — | 48.598 | 38.803 | 18.027 | 10.578 | 1.553 | — | 3.542 | — | 6.250 | — | 4.717 | 4.298 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.665 | — | 2.958 | — | 4.883 | 4.883 |
| | — | 0.0926 | — | 9.292 | — | 7.068 | — | 1.473 | — | 4.138 | 0.940 | 10.327 | 0.977 | 1.375 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0052 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.6260 | 0.3438 | 27.105 | 32.753 | 16.125 | 20.625 | 1.623 | 3.509 | — | — | — | — | — | 0.509 |
| | — | 0.0886 | 1.696 | 1.696 | 6.015 | 6.015 | 6.670 | 6.670 | 9.557 | 9.199 | — | 1.224 | — | — |
| 20 | — | — | 5.409 | — | 4.311 | — | 6.637 | — | — | — | 1.388 | — | 0.488 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.1703 | — | — | — | — | — | 1.818 | — | 0.453 | — | — | — | — |
| | — | 0.0196 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 1.597 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0525 | 0.3991 | — | 6.600 | — | 4.804 | — | — | — | 4.542 | — | 1.963 | — | — |
| | 0.0945 | — | — | — | — | — | — | — | 0.315 | 1.595 | — | 2.680 | — | — |
| | 0.8698 | — | 6.336 | — | 4.612 | — | 18.687 | — | 16.314 | — | 22.380 | — | — | — |
| | 0.1793 | — | — | — | — | — | 1.914 | — | 0.477 | — | — | — | — | — |
| 30 | 0.0207 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0011 | 0.0011 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0070 | 0.0070 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.0350 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0702 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.2915 | — | — | — | — | — | 9.258 | — | 4.254 | — | 4.536 | — | — |
| | 0.0020 | — | — | — | — | — | 0.208 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.5032 | — | — | — | — | — | 12.472 | — | 6.688 | — | 10.682 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.728 | — | — |
| | 0.0030 | 0.0030 | 0.800 | 0.800 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.108 | 0.108 |
| | | | | | | | — | a 0.694 | | | | | | |
| | 1.9958 | 1.9958 | 89.944 | 89.944 | 49.090 | 49.090 | 37.292 | 37.291 | 30.870 | 30.869 | 35.289 | 35.289 | 11.173 | 11.173 |
| | 5.3 ° | b Brsch. 1880. | | HP. | 12.5 ° | HP. | 15 ° | S. | 15 ° | S. | 37.5 ° | HP. | 31.2 ° | HP. S. |

| Ort | | St. Sauveur, Frankreich, Hautes-Pyrénées. | | | | Saxon, Schweiz, Wallis. | | Scarborough, England, Yorkshire. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Dames.** | | **Hontalade.** | | **Kreuzquelle.** | | **North Wells.** | |
| Analytiker | | Filhol 1855. | | Bérard 1854. | | Heidepriem 1853. | | Thompson. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 1.750 | 1.750 | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | 0.218 | 0.218 | 0.316 | 0.316 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.695 | 0.512 | 0.760 | 0.485 | 0.260 | — | 1.033 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.029 | — | 0.051 | 0.007 | — | 4.646 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.059 | — | 0.045 | — | 0.255 | — | 6.409 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.065 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.103 | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.472 | 0.472 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.400 | 0.400 | — | — | — | 0.062 | — | 1.254 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 0.063 | 0.063 | 1.754 | 1.763 | 9.259 | 15.134 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.620 | — | 13.464 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.324 | — | 3.297 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.854 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.039 | — | 0.069 | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.076 | — | 0.058 | — | 3.277 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.448 | — | 0.145 | — | 0.110 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.897 | — | 0.291 | — | 0.221 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 1.400 | — | 2.309 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.025 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.574 | — | 0.082 | — | 2.003 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.320 | 0.320 | 0.260 | 0.260 | — | — | — | — |
| | | — | — | | | | | | |
| | | 3.075 | 3.074 | 1.671 | a 1.696 | 8.250 | 8.250 | 28.402 | 28.403 |
| | | 34.2 | Jo Val. | 20.9 ° | Jo. | 24-25 ° | L. MA.Sg. | | HP. |

a. Ab Wasser 0.025.
b. Mosse, Bäderalmanach, Berlin 1882.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.0010.
d. Originalmittheilung des Herrn Hofrath Fleck.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.013.
f. Unterschwefligsaures Natron.
g. Doppeltkohlensaures Kali.

| | Scarborough, England, Yorkshire. | | Schachenbad, Lindau, Bayern. | | Schäftlarn, Oberbayern, Starnberg. | | Schandau, Sachsen. | | Scharo-Dorna, Moldau. | | Schillingsfürst, Bayern, Mittelfranken. | | Schimberg Schweiz, Luzern. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **South Wells.** | | **Eisenquelle.** | | | | **Stahlquelle.** | | | | | | **Trinkquelle.** | |
| | Thompson. | | Lintner. | | Vogel. | | Fleck 1881. | | | | Zängerle 1864. | | Müller 1875. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.007 | 0.007 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.103 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.292 | 0.528 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.031 | 0.171 | — | — | — | — | — | — | — | 0.008 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.623 | — | 0.391 | — | 0.013 | — | 0.0458 | — | 2.962 | — | 0.081 | — | 0.045 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.554 | — | 0.089 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 4.085 | — | 0.371 | — | 0.012 | — | 0.0109 | — | 2.506 | — | 0.070 | — | 0.043 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0216 | — | 0.200 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.0152 | — | 0.126 | — | — | — | — |
| | — | — | 0.164 | — | — | — | 0.0256 | — | — | — | 0.009 | — | 0.034 | 0.034 |
| | — | 4.400 | — | 0.150 | 0.065 | 0.021 | 0.0259 | — | — | — | 0.071 | — | 0.058 | 0.058 |
| | 3.201 | 3.901 | — | 0.113 | — | 0.037 | 0.0735 | — | — | — | — | 0.017 | — | — |
| 20 | 21.017 | — | 1.162 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.171 | — | — | — | 0.1431 | — | — | — | 0.062 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 9.417 | — | 0.510 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.092 | 0.153 | — | — | 2.537 | 6.195 | 1.664 | 1.562 | 6.831 | 6.339 |
| | — | — | — | — | 0.040 | — | 0.0098 | 0.0880 | 2.513 | 2.513 | 0.204 | 0.184 | 0.176 | 0.176 |
| | 2.051 | — | 1.041 | — | 2.043 | — | 0.6303 | — | 5.486 | — | 1.958 | — | 0.250 | — |
| | — | — | 0.180 | — | — | — | 0.1940 | — | 0.359 | — | 0.065 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.141 | — | — | — | 0.1211 | — | 0.058 | — | 0.115 | — | 0.039 | — |
| | — | — | — | 0.283 | — | — | — | 0.0707 | — | 0.116 | — | 0.231 | — | 0.078 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.1641 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 7.389 | — | 0.696 | — | 0.790 | — | 0.1616 | — | 0.868 | — | 0.727 | — | 0.076 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.254 | — | 0.735 | — | 1.240 | — | 0.4250 | — | 1.403 | — | 1.306 | — | 0.441 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.055 |
| | — | — | 0.090 | 0.090 | — | — | — | — | 0.087 | 0.087 | 0.076 | 0.076 | — | — |
| | | | | | | | — | g0.0268 | | | | | f0.011 | f0.011 |
| | 30.446 | 30.446 | 3.289 | 3.290 | 2.253 | 2.253 | 1.1260 | c1.1270 | 14.002 | e 14.014 | 4.243 | 4.243 | 7.846 | 7.846 |
| | | HP. | | b | | S. | 10.2° | d | 10° | Hg. | 10° | Hg. | 11° | b |

| Ort | | Schinznach, Schweiz, Aargau. | | Schlangenbad, Hessen-Nassau. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Schwefelquell. | | Mittleres Kurhaus (Ploch's Quelle.) | | Oberes Kurhaus, Röhrenbrunnen. | | Schachtbrunnen (Marienquell.) | |
| Analytiker | | Grandeau 1865. | | Fresenius 1852. | | Kastner 1839. | | Fresenius 1878. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | 0.0011 | 0.0011 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.558 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | 0.087 | 1.367 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | 0.058 | 0.160 | — | — | 0.093 | 0.208 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 5.720 | — | 2.378 | 1.874 | 1.432 | 1.432 | 2.661 | 1.996 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.030 | 0.030 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.654 | — | — | 0.034 | — | — | — | 0.099 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 5.866 | — | 0.363 | — | — | — | 0.426 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0035 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.261 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.005 | 1.005 | 0.119 | — | — | — | 0.135 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 4.363 | — | — | — | — | — | 0.113 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.888 | 1.714 | — | 0.045 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 9.118 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0041 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.131 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | 6.449 | 6.449 | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 2.286 | — | 0.025 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | 0.146 | — | — | — | 0.077 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.094 | — | — | — | 0.134 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.657 | — | 0.471 | — | — | — | 0.553 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.138 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.006 | 0.006 | — | — | 0.0013 | 0.0013 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.110 | — | 0.326 | — | — | — | 0.334 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.221 | — | 0.654 | — | — | — | 0.670 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.993 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.100 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.533 | — | 0.437 | — | — | — | 0.476 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.295 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 24.035 | 24.035 | 3.598 | 3.598 | 7.881 | 7.881 | 4.0235 | 4.0239 |
| | | 33° | Jo. Brsch. | 30.5° | L.Hg. Jo. | 28.5° | S. | 31.0° | Frese-nius. |

a. Scheint eingegangen zu sein.
b. Manganchlorür.
c. Lösliche Kieselsäure.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Doppeltkohlensaures Kali.

| | Schlangenbad, Hessen-Nassau. | | Schlitz, a Hessen-Darmstadt. | | Schmalkalden. | | Schmardau, Russland, Wilna | | Schmecks (Tatra-Füred), Ungarn, Zips. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Wiesenquelle.** | | | | **Soolquelle.** | | | | **Csakyquelle.** | | **Kastorquelle.** | | **Polluxquelle.** | |
| | Kastner 1839. | | Wurzer. | | | | Blumer (Grotthuss). | | Scherfel (1862?) | | Scherfel 1875. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.055 | 0.055 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.082 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | 0.173 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0010 | 0.0038 | — | — | 1.195 | 1.195 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.012 | 0.012 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.6754 | 3.4848 | 0.132 | — | 95.603 | 70.538 | — | — | 0.012 | — | 0.0103 | — | 0.0100 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.012 | — | 3.330 | — | 0.337 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.008 | 4.872 | 32.543 | — | 0.394 | — | 0.0114 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.099 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0079 | — | 0.0077 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.352 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0189 | — | 0.0239 |
| | 0.0033 | — | — | — | — | — | — | — | 0.023 | 0.0230 | 0.0329 | — | 0.0351 | — |
| | — | — | — | — | — | 22.999 | — | — | 0.037 | — | 0.0365 | — | 0.0413 | — |
| | — | 0.0023 | 0.017 | — | — | 4.210 | 3.021 | 3.447 | — | 0.0192 | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | 26.844 | — | 13.189 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.051 | — | — | — | 0.0152 | — | 0.0503 | — | 0.0624 |
| | — | — | — | 0.021 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 7.474 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0157 | 4.7250 | — | 0.138 | — | 6.922 | — | — | 0.155 | — | 0.1231 | — | 0.1091 | — |
| | 0.0939 | 0.0915 | 0.123 | 0.157 | — | — | — | — | 0.021 | — | 0.0518 | 0.0518 | 0.0670 | 0.0670 |
| | 4.8899 | — | 0.446 | — | 7.498 | — | 4.409 | — | 0.169 | — | 0.1229 | — | 0.1238 | — |
| | — | — | 1.007 | — | 0.054 | — | — | — | 0.016 | — | 0.1068 | — | 0.1340 | — |
| 30 | — | — | 0.034 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0004 | 0.0004 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0071 | 0.0071 | 0.0114 | 0.0114 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.0026 | — | 0.013 | — | 0.386 | — | — | — | 0.351 | c0.1980 | 0.3865 | c0.2623 | 0.3739 | c0.2530 |
| | — | 0.0052 | — | 0.026 | — | 0.775 | — | — | — | 0.1725 | — | 0.1438 | — | 0.1363 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.1279 | — | 0.1002 | — | 0.1012 |
| | — | 0.1422 | — | 0.170 | — | — | — | 6.812 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.038 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0069 | — | 0.0059 | — |
| 40 | — | 0.2271 | — | 0.741 | — | 0.550 | — | 2.694 | — | 0.2165 | — | 0.1894 | — | 0.1956 |
| | — | — | — | 0.101 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0053 | — | 0.0068 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.043 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.2180 | 0.2180 | 0.023 | 0.023 | 0.099 | 0.099 | 0.190 | 0.190 | — | — | — | — | — | — |
| | | | — | b 0.010 | | | | | | | — | d0.0132 | — | d0.0094 |
| | | | | | | | | | | | — | e0.0345 | — | e0.0367 |
| | 8.9002 | 8.9003 | 1.845 | 1.846 | 139.948 | 139.949 | 21.228 | 21.227 | 0.784 | 0.7837 | 0.8848 | 0.8847 | 0.9115 | 0.9114 |
| | 16.2 ° | L. | 7.5 ° | JH. | 17.5 ° | Brsch. | 5 ° | S. HP. | 7.5 ° | Hg. HP. | 9 ° | Hg. HP. | 8.5 ° | Hg. HP. |

| Ort | | Schmeckwitz, Sachsen. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Eisenquelle. | | Marienborn. | | Rosenquelle. | | Schwefelquelle. | |
| Analytiker | | Ficinus. | | | | Ficinus. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.043 | — | — | — | 0.140 | — | 0.173 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | 0.091 | — | — | — | 0.296 | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | 0.053 | — | 0.040 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.031 | — | 0.284 | — | 0.036 | — | 0.030 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.034 | — | — | — | 0.039 | — | 0.035 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.069 | — | 0.269 | — | 0.019 | — | 0.039 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.013 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.123 | — | — | — | 0.010 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.047 | 0.047 | — | — | 0.062 | — | 0.047 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.286 | 0.216 | — | — | — | 0.004 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.084 | 0.127 | 0.630 | 0.630 | 0.117 | — | 0.104 | 0.148 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.086 | — | 3.830 | — | 0.109 | — | 0.068 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.042 | — | b 1.737 | — | 0.324 | — | 0.057 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 1.379 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.040 | — | — | — | 0.046 | — | 0.034 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | 0.178 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.494 | — | 1.385 | — | 0.502 | — | 0.510 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.395 | — | b 1.828 | — | 0.371 | — | 0.060 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.180 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.361 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.122 | — | 1.980 | — | — | — | 0.064 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.496 | — | 1.851 | — | 0.363 | — | 0.324 |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.035 | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.023 | — | — | — | 0.074 | — | 0.047 |
| Organische Substanz | — | 1.366 | 1.366 | 0.659 | 0.659 | 1.102 | 1.102 | 0.808 | 0.808 |
| | | | | | | | [illegible] | — | c 0.270 |
| | | 2.580 | 2.581 | 9.082 | 9.082 | 2.478 | 2.478 | 1.835 | 1.835 |
| | | 12.5° | Hg.HP. | | Brsch. a | 13° | Hg.HP. | 14° | Hg.HP. |

a. Analyse höchst unklar angegeben und wenig zuverlässig.
b. Wahrscheinlich nur halb so viel.
c. Calciumsulfhydrat entsprechend einer filtrirten Lösung von 0.366 Schwefelcalcium.
d. Ab Wasserstoff 0.022.
e. Gsell-Fels, die Kurorte der Schweiz, Zürich, Schmidt 1880.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.
g. Eine andere Quelle wie die vorhergehende, oder nur abweichende Umrechnung. (?)

| | Schmerikon, Schweiz, St. Gallen. | | Schönberg, Sachsen. | | Schönbrunn, Schweiz, Zug. | | Schüpfheim. Schweiz, Luzern. | | Schwalheim a. d. Horloff, Hessen. | | Schwalheim bei Nauheim, Hessen. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | | | | Grünschwallheimer Hof. | | Hauptbrunnen. | | g | |
| | Hüttenschmidt 1825. | | Lampadius. | | Heggelin. | | Bolley 1853. | | Jochheim 1855. | | Liebig. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M. W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.302 | — | 11.790 | 9.657 | — | — | 0.0292 | — | 18.880 | — | 16.222 | 8.783 | 13.613 | 7.001 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.432 | 8.988 | 0.868 | 1.578 | 0.699 | 1.329 |
| | — | — | — | 2.023 | — | — | — | 0.0277 | — | 8.839 | — | 6.228 | — | 5.537 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.812 | — | — | — | — | — | — | — | 0.159 | — | — | — | — |
| | — | 0.817 | — | — | — | — | — | 0.2225 | — | 0.094 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0121 | 0.0121 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 5.859 | 2.976 | — | — | 0.0175 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.466 | — | — | — | 0.0148 | — | — | 0.685 | 0.566 | 0.608 | 0.515 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 2.496 | — | — | — | — | — | — | — | 0.151 | — | 0.118 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.038 | 6.070 | 11.853 | — | — | 0.0427 | 0.0212 | — | 23.270 | — | 9.072 | — | 5.609 |
| | 1.984 | 1.984 | 0.497 | — | — | — | 0.0731 | 0.0571 | 10.357 | 0.167 | 0.830 | — | 0.750 | — |
| | 4.687 | — | 2.628 | — | 2.88 | — | 2.0160 | — | 11.475 | — | 8.086 | — | 7.188 | — |
| | 2.335 | — | 2.627 | — | — | — | 0.6359 | — | 0.269 | — | 0.159 | — | 0.124 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.260 | — | — | — | — | — | 0.0320 | — | 0.391 | — | 0.194 | — | 1.180 | — |
| | — | 0.522 | — | — | — | — | — | 0.0642 | — | 0.785 | — | 0.389 | — | 2.367 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.823 | — | — | — | 1.12 | — | 0.7700 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 3.540 | — | — | — | 1.76 | — | 1.6054 | — | 0.515 | — | 0.277 | — | 1.686 |
| | — | 0.055 | — | — | — | — | — | 0.0636 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.05 | 0.05 | 0.2800 | 0.2800 | — | — | — | — | — | — |
| | 10.568 | d10.591 | 29.471 | 29.471 | 2.93 | 2.93 | 3.1385 | 3.1386 | 42.804 | f42.817 | 27.044 | 27.044 | 24.162 | 24.162 |
| | | S.HP. e | 8.7 ° | S. | 8 ° | c | 11.5 ° | MA. e | 13 ° | JH. | 10.6 ° | L. JH. HP. | 10.6 ° | Brsch. |

| Ort | | Schwarzbach, Schlesien. | | Schwarzenberg, Schweiz, Aargau. | | Schwarzseebad, Schweiz, Freiburg. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Wilhelmsbad.** | | | | **Eisenquelle.** | | **Schwefelquelle.** | |
| Analytiker | | | | Bolley. | | Schwarzenbach. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | HS | — | — | — | — | — | — | 0.044 | — |
| Schwefelnatrium | NaS | — | — | — | — | — | — | — | 0.101 |
| Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | KaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | NaCl | 0.057 | — | 0.030 | — | 0.018 | — | 0.022 | — |
| Chlorlithium | LiCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | CaCl | — | 0.009 | — | 0.028 | — | 0.017 | — | 0.021 |
| Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | 0.002 | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | Fe | — | 0.001 | — | — | — | 0.041 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.055 | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.282 | — | 0.050 | — | — | — | 0.858 | 0.608 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.007 | 0.048 | 0.048 | 1.686 | 1.686 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 17.105 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.301 | — | 0.092 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 10.202 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.848 | — | 0.099 | 0.073 | — | 0.023 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.608 | 1.608 | 0.343 | 0.336 | 0.457 | 0.457 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.054 | — | 3.290 | — | 4.631 | — | 2.309 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.320 | — | 0.097 | — | 0.117 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.060 | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.500 | — | 0.012 | — | 0.055 | — | 0.040 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.003 | — | 0.024 | — | — | — | 0.080 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.105 | — | — |
| Aetzkalk | CaO | — | 1.961 | — | 1.265 | — | 1.743 | — | 7.931 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.040 | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.795 | — | 2.057 | — | 2.880 | — | 1.412 |
| Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | 0.012 | — | — |
| Wasser | HO. | — | — | — | — | — | — | — | 0.023 |
| Organische Substanz | — | 0.089 | 0.089 | 0.075 | 0.075 | 0.415 | 0.415 | 0.290 | 0.290 |
| | | | a 0.048 | | b 0.058 c 0.076 | | | | |
| | | 8.818 | 8.817 | 4.091 | 4.091 | 5.741 | 5.741 | 22.354 | 22.354 |
| | | 8.7 ° | Kisch. 1879. | | MA. d | | Brsch. d | 11.25 ° | Brsch. d |

a. Manganchlorür.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Natronaluminat.
d. Gsell-Fels, die Kurorte der Schweiz, Zürich, Schmidt 1880.
e. Schwefelsaures Kupferoxyd.
f. Soll in Folge von Bergbau in den letzten Jahren fast ganz versiegt sein.

| | Schwefelbad, Ungarn, Zips. | | Schwefelberg-Bad, Schweiz, Bern. | | Schweiningen, Schweiz, Graubünden. | | Schweizerhalle, Schweiz, Basel. | | Schwelm, Westfalen. | | Schwendi-Kaltbad, Schweiz, Obwalden. | | Schwenningen, Württemberg. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | | **Soole.** | | **Gesundbrunnen. f** | | | | **Bohrloch 2.** | |
| | Zörnlaib. | | Schwarzenbach 1871. | | | | Bolley. | | Brandes. | | Schulz 1860. | | Fehling 1847. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | ? | ? | 0.220 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.464 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | 0.038 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.13 | — | — | 0.035 | 0.035 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.930 | 2.930 | 0.076 | — | — | — | 2391.69 | 2352.07 | 0.143 | — | 0.011 | — | 2515.70 | 2472.32 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.065 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.072 | — | — | — | 36.75 | — | 0.212 | — | 0.011 | 1.34 | 42.50 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.042 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.085 | 0.085 | 1.32 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 8.490 | 6.869 | 0.753 | — | 1.612 | 1.612 | 0.48 | 46.46 | — | 0.174 | — | — | — | 48.57 |
| | — | — | 1.887 | 1.887 | 1.544 | 1.544 | 3.45 | 3.45 | 0.988 | 1.070 | — | — | — | — |
| 20 | — | — | 13.348 | — | 2.430 | — | 43.01 | — | 9.402 | — | — | — | 46.52 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0017 | — | 0.076 | 1.483 | 1.483 | — | — | — | 0.803 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.068 | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.912 | — | 8.236 | 2.571 | 4.001 | — | — | — | 4.919 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.85 | — | — | 0.575 | 0.529 | — | 4.35 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.209 | 0.209 | — | — |
| | — | — | 6.051 | — | — | — | 2.17 | — | 1.914 | — | 2.898 | — | 4.18 | — |
| | 0.0018 | — | 0.080 | — | — | — | — | — | 0.846 | — | 0.121 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.072 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.703 | — | — | — | — | — | 0.17 | — | — | — | 0.025 | — | — | — |
| | — | 1.411 | — | — | — | — | — | 0.34 | — | — | — | 0.050 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 7.784 | — | 1.000 | — | — | — | 4.509 | — | 1.121 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.001 | — | 3.742 | — | — | — | 0.24 | — | 1.675 | — | 1.865 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.012 | — | — |
| | — | — | — | 0.116 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.636 | 0.636 | — | — | — | — | — | — | 0.144 | 0.144 | — | — |
| | | | | | e 0.156 | e 0.156 | | | | | | | | |
| | 12.1248 | 12.1247 | 23.051 | 23.051 | 9.881 | 9.881 | 2442.29 | 2442.29 | 13.430 | 13.430 | 4.018 | 4.018 | 2567.74 | 2567.74 |
| | 12.5 ° | HP. | 5.2 ° | d | | d | 11.5 ° | MA. d | 10 ° | Hg.HP. S. | 4.68 ° | Hg. A. Ph. 1862. | | L. Hydr. |

| Ort | | Schwenningen, Württemberg. | | Schwollen, Birkenfeld. | | Sciacca, Sicilien. c | | Sclafani, Sicilien. c | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Rohrloch 5.** | | **Trinkquelle.** | | | | | |
| Analytiker | | Fehling 1847. | | Kastner 1836. | | Ferrara. | | Ferrara. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | 0.0215 | 0.0215 | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | 0.0014 | 0.0014 | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | ? 6.118 | — | ?22.337 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.1338 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2527.94 | 2485.55 | 0.7449 | — | 4.297 | 4.297 | 22.135 | 9.064 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 0.0349 | 0.0349 | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 2.76 | 42.97 | — | — | 2.387 | 1.796 | — | — |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | 0.0017 | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | 0.0021 | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.4857 | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.389 | — | 8.153 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.3096 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.1864 | 0.0300 | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 47.54 | 0.0356 | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.1381 | — | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 45.53 | — | — | — | 1.389 | — | 16.927 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | 0.0020 | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | 0.0024 | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 1.552 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | 0.0030 | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 9.957 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 4.17 | 3.5167 | 3.6931 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 1.2728 | 1.1256 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 4.00 | — | 1.8622 | — | 10.718 | — | 13.280 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.8846 | — | 1.634 | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.0032 | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.1570 | 0.1570 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.3353 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.6728 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.7242 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.1863 | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 1.6240 | — | 7.448 | — | 8.114 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.0885 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 1.524 | — | 3.901 |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.0147 | 0.0147 | — | — | — | — |
| | | | | b0.0007 | b0.0007 | — | d 9.537 | — | f 22.969 |
| | | | | | | | | — | e 12.521 |
| | | 2580.23 | 2580.23 | 9.2626 | 9.2624 | 26.543 | 26.543 | 74.679 | 74.679 |
| | | | L. Hydr. | | a | | HP. | 61.1 ° | HP. |

a. Rieken, Hambach und Schwollen, Brüssel 1840.
b. Fluornatrium.
c. Höchst sonderbare Analyse.
d. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 12.956 Schwefelcalcium.
e. Natriumsulfhydrat.
f. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 31.204 Schwefelcalcium.
g. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 3.380 Schwefelcalcium.
h. Ab Wasserstoff und Sauerstoff 0.001.

| | Sebastians-weiler, Württemberg. | | Sedlitz, Böhmen. Saaz. | | Seebruch, Westfalen. | | | | | | Seewen, Schweiz, Schwyz. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | Quelle I. | | Quelle II. | | Quelle III. | | Rössliquelle. | | Sternquelle. | |
| | Sigwart 1832. | | Steinmann. | | Beisenhirtz. | | | | | | Löwig 1836. | | Simmler 4854. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.316 | — | — | — | 0.610 | — | 0.504 | — | 1.057 | — | — | — | — | — |
| | — | 3.019 | — | — | 0.797 | — | 0.917 | 2.074 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | 1.238 | 3.265 | — | — | 1.142 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.053 | 0.053 | 0.456 | 0.534 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.136 | — | 2.722 | — | — | — | — | — | 0.051 | — | 0.158 | — | 0.223 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.078 | — | 2.567 | — | — | — | — | — | 0.049 | — | 0.117 | — | 0.076 |
| | — | — | — | 0.021 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.007 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 | — | 0.051 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 | — | 0.036 |
| | — | — | 9.194 | 9.194 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.091 | — |
| | 5.425 | 0.768 | 33.040 | 36.346 | — | 1.000 | 3.168 | 0.763 | 0.488 | 0.175 | — | — | — | — |
| | 2.474 | 3.237 | 169.133 | 169.133 | 6.304 | 6.304 | 1.466 | 2.524 | 4.291 | 4.291 | — | — | — | 0.063 |
| 20 | — | — | 7.936 | — | 4.446 | — | — | — | 2.373 | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.024 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.102 | — | — | — | 0.170 | — | 0.198 | — | 0.170 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 2.061 | — | 2.817 | — | 1.963 | — | 0.545 | — | 1.484 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.109 | — | 0.527 | 0.518 |
| | 0.814 | — | — | — | — | — | 1.129 | — | — | — | 0.166 | 0.166 | 1.030 | 0.963 |
| | 6.975 | — | 16.627 | — | 3.799 | — | 4.562 | — | 1.745 | — | 3.366 | — | 5.560 | — |
| | 0.108 | — | — | — | 0.179 | — | 0.208 | — | 0.179 | — | 0.028 | — | 0.104 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | 0.058 | 0.058 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.234 | — | — | — | 0.195 | — | 0.130 | — | 0.163 | — | 0.139 | — | 0.121 | — |
| | — | 0.470 | — | — | — | 0.391 | — | 0.261 | — | 0.327 | — | 0.257 | — | 0.243 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.021 | — | — |
| | — | 2.168 | — | 8.438 | — | 1.732 | — | 1.774 | — | 1.205 | — | 1.240 | — | 2.124 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0026 | — | — | — |
| 40 | — | 4.882 | — | 10.160 | — | 2.420 | — | 3.678 | — | 1.165 | — | 2.136 | — | 3.506 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.697 | — | — | — | 0.323 | — | 0.267 | — | 0.135 | — | — | — | — |
| | 0.026 | 0.026 | 0.104 | 0.104 | — | — | — | — | — | — | 0.528 | 0.528 | 0.505 | 0.505 |
| | | | | | | | | | — | g 2.488 | | | | |
| | 18.508 | 18.508 | 238.780 | 238.780 | 17.568 | 17.568 | 12.084 | 12.084 | 11.489 | 11.489 | 4.5576 | h 4.559 | 8.675 | h 8.677 |
| | 12 ° | Hy.HP. | | Brsch. | 10-11.2° | HP. | 10-11.2° | HP. | 10-11.2° | HP. | 8 ° | MA. HP. | 10.7 ° | MA. |

| | Ort | | Segesta, Sicilien. a | | Segura de Aragon, Spanien, Teruel. | | Sempach, Schweiz, Luzern. | | Sennfeld, Bayern, Unterfranken. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | | | | | | |
| | Analytiker | | Ferrara. | | Saball 1819. | | Weibel 1850. | | Gräfe. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | HS | ? 2.409 | ? 2.043 | — | — | — | — | 0.256 | — |
| | Schwefelnatrium | NaS | — | 0.296 | — | — | — | — | — | 0.587 |
| 5 | Schwefelcalcium | CaS | — | 0.502 | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | KaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | NaCl | 0.443 | — | 0.162 | — | — | — | 0.514 | — |
| | Chlorlithium | LiCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | MgCl | — | 0.343 | 0.092 | — | 1.302 | — | — | — |
| | Chlorcalcium | CaCl | — | 0.020 | — | 0.261 | — | 0.844 | — | 0.488 |
| | Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | — | — | — | — | 0.446 | — | — |
| | Eisen, metallisch | Fe | — | — | — | — | — | 0.314 | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | 0.196 | — | — | 0.571 | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 0.143 | 0.260 | — | — | 0.325 | 0.325 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 1.486 | — | — | — | 13.058 | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.214 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 0.686 | — | — | — | 7.890 |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.462 | — | — | — | — | 1.756 | — | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.031 | — | — | — | 5.625 | — | 4.206 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.898 | — | 0.225 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO\ AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | 0.217 | — | 1.139 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.110 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.414 | — | 2.070 |
| | Aetzkalk | CaO | — | — | — | 0.480 | — | 1.564 | — | 5.780 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.947 | — | — | — | 2.724 | — | 2.694 |
| | Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | HO. | — | 0.194 | — | — | — | — | — | 0.135 |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.163 | 0.163 |
| | | | b 1.042 | b 1.042 | | | | | | |
| | | | 5.387 | 5.387 | 1.883 | 1.883 | 8.042 | c 8.062 | 20.457 | 20.456 |
| | | | 73.8 ° | Hg. | 23.8 ° | Rb. 180 | | MA. | | HP. |

a. Unter allen Analysen Ferrara's wohl eine der sonderbarsten.
b. Freier Schwefel.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.
d. Doppeltkohlensaurer Strontian.
e. Manganchlorür.
f. J. Klein, Revue der Naturwissenschaften 1882.
g. Wohl gleichbedeutend mit Braesa-Putchos, aber vollständiger.
h. Schwefeleisen.
k. Schwefelsaure Thonerde.
l. Wahrscheinlich gleichbedeutend mit Fontaine des Sarrazins (s. d.), aber stark abweichend.

| | Seon, Oberbayern. | | Seraglio, Toscana, Siena. | | Seravalle, Toscana, Val d'Arno. | | Serboneschte, Rumänien. g | | Serdopol, Finnland. | | Sergiewsk, Russland, Orenburg. | | Sermaize. b | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Schwefelquelle.** | | **Acq. del Giardino.** | | | | | | | | | | **S. des Sarrasins.** | |
| | Egger 1881. | | Giulj. | | Giulj. | | (Siller ?) | | Scherer. | | Jaenisch. | | Calloud. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.005 | — | — | — | — | — | 2.292 | — | — | — | 1.958 | — | — | — |
| | — | 0.0115 | — | — | — | — | — | 6.026 | — | — | — | 4.146 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.045 | 0.108 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 7.603 | 4.006 | 0.456 | — | 2.937 | — | 5.162 | 0.233 | 0.156 | — | 1.140 | — | 0.123 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.557 | 0.228 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.519 | — | 0.699 | — | 2.786 | — | 4.676 | — | 0.148 | — | 1.082 | — | 0.001 |
| | — | 0.213 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.165 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.020 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.073 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.005 | — | — | 0.725 | — | 20.758 | 15.772 | — | 0.189 | 2.374 | 3.116 | 0.301 | 0.220 |
| | — | — | 2.642 | — | — | 0.255 | 47.573 | 49.481 | 0.335 | 0.335 | 1.028 | 1.028 | 7.198 | 7.198 |
| 20 | — | — | 1.498 | — | — | — | — | — | 1.269 | — | 14.132 | — | 0.626 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.192 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.059 | — | — | — | 0.453 | — | 1.498 | — | 0.409 | — | — | — | 0.095 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 0.748 | — | 0.425 | — | 5.593 | — | 0.448 |
| | 1.227 | 5.395 | — | 0.585 | 0.102 | 4.635 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.751 | — | — | 2.949 | 2.521 | 2.249 | 2.036 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.270 | — | — | — | 4.732 | — | 6.070 | — | 0.850 | — | 1.596 | — | 5.037 | — |
| | 0.062 | — | — | — | 0.477 | — | — | — | 0.430 | — | — | — | 0.100 | — |
| 30 | 0.033 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.054 | 0.054 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.172 | — | — | — | — | — | — | — | 0.234 | — | 0.279 | — | 0.100 | — |
| | — | 0.345 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.560 | — | 0.201 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.447 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.230 | — | 0.434 | — | — | — | 0.566 | — | 2.668 | — | 2.216 |
| | 0.0075 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.983 | — | — | — |
| 40 | — | 0.239 | — | 0.361 | — | 0.682 | — | 5.110 | — | 0.755 | — | 0.975 | — | 3.133 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.003 | — | — | — | — | — | 1.214 | — | — | — | 1.038 | — | — |
| | 0.180 | 0.180 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.465 | 0.465 | 1.900 | 1.900 |
| | d 0.258 | — | | | | | h 0.867 | — | | | — | k 3.284 | | |
| | — | e 0.026 | | | | | | | | | | | | |
| | 13.7405 | 13.7405 | 4.824 | 4.824 | 11.494 | 11.494 | 84.758 | 84.758 | 3.274 | 3.274 | 23.955 | 23.955 | 15.577 | 15.577 |
| | 6.8 ° | f | 15 ° | S. HP. | 16.2 ° | S. | 15 ° | HP. | 7.5 ° | S. HP. | 7.5 ° | HP. | 10 ° | Jo. |

| Ort | | Serneus, Schweiz, Graubünden. | | Shelesnowodsk, Russland, Kaukasus. c | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Trinkquelle. | | Barätinsky-Quelle. | | Griasnuschka-Quelle. | | Marienquelle, Nr. 18. | |
| Analytiker | | Husemann 1875. | | Schmidt 1871. | | | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.0135 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.0310 | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.608 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.0173 | — | 4.355 | — | 4.413 | — | 4.092 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.0044 | — | 3.678 | — | 4.187 | — | 3.882 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.0097 | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.1270 | 0.1270 | 0.711 | — | 0.329 | 0.329 | 0.605 | 0.605 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.7675 | — | 11.713 | 9.450 | 12.478 | 10.020 | 11.163 | 8.471 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.6429 | — | 1.975 | — | 2.021 | — | 2.193 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.0042 | — | 0.543 | — | 0.071 | — | 0.105 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.0031 | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 1.1278 | 1.6908 | 3.406 | 10.515 | 2.516 | 9.737 | 2.409 | 9.933 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.5881 | 0.9023 | 2.106 | — | 2.156 | — | 2.339 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.5653 | — | 11.353 | — | 10.282 | — | 10.414 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.0044 | — | 0.571 | — | 0.075 | — | 0.110 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.0033 | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.0008 | 0.0008 | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.0864 | — | 0.357 | — | 0.427 | — | 0.232 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.1734 | — | 0.716 | — | 0.857 | — | 0.465 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.3843 | — | 2.558 | — | 1.884 | — | 2.090 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.0037 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.3242 | — | 4.529 | — | 3.571 | — | 3.620 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.0071 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 7.3051 | 7.3052 | 34.572 | 34.572 | 32.676 | 32.677 | 31.364 | 31.364 |
| | | 8.75 ° | a | 18 ° | b | 40-42 ° | b | 24 ° | b |

a. Gsell-Fels, die Kurorte der Schweiz, Zürich, Schmidt 1880.
b. Lange, die Mineralwässer des Kaukasus. Kymmel, Riga 1875.
c. Sämmtliche von Schmidt untersuchte Quellen enthielten noch wechselnde Mengen von Jodnatrium, Bromnatrium, Chlorlithium, schwefelsaurem Strontian, doppeltkohlensaurem Manganoxydul, phosphorsaurem Natron, Thonerde und Fluornatrium.
d. Fluornatrium.

## Sheslesnowodsk, Russland, Kaukasus. c

| | Michael- oder neue Quelle. | | Murawjew-Quellen alte. | | neue. | | Nr. 1 & 2. | | Nr. 1, 2 & 3. | | Nr. 5. | | Nr. 5 & 6. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Schmidt 1871. | | | | | | | | Fritzsche. | | | | Schmidt 1871. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.0009 | 0.0009 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0081 | 0.0081 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.4832 | — | 3.566 | — | 3.741 | — | 3.595 | — | 3.374 | — | 3.919 | — | 4.151 | — |
| | 0.0133 | 0.0133 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.2453 | — | 3.383 | — | 3.549 | — | 3.410 | — | 3.201 | — | 3.718 | — | 3.938 |
| | — | 0.0730 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0065 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.4898 | 0.4898 | 0.409 | 0.409 | 0.147 | 0.147 | 0.296 | 0.296 | 0.298 | 0.298 | 0.535 | 0.535 | 0.332 | 0.332 |
| | 10.1565 | 7.1598 | 10.461 | 7.808 | 9.993 | 7.514 | 10.686 | 8.190 | 10.546 | 8.036 | 10.240 | 7.732 | 11.727 | 9.190 |
| | — | 2.4881 | — | 2.187 | — | 2.032 | — | 2.048 | — | 2.070 | — | 2.070 | — | 2.072 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0846 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.1165 | — | 0.069 | — | 0.079 | — | 0.076 | — | 0.066 | — | 0.063 | — | 0.090 |
| | — | 0.0096 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.2686 | 9.8074 | 2.471 | 9.195 | 1.906 | 8.563 | 0.712 | 6.858 | 4.558 | 10.245 | 1.204 | 7.308 | 2.638 | 9.662 |
| | 2.6540 | — | 2.333 | — | 2.167 | — | 2.184 | — | 2.208 | — | 2.208 | — | 2.210 | — |
| | 10.4512 | — | 10.987 | — | 10.996 | — | 8.022 | — | 8.692 | — | 10.346 | — | 10.175 | — |
| | 0.1226 | — | 0.073 | — | 0.083 | — | 0.080 | — | 0.070 | — | 0.066 | — | 0.095 | — |
| 30 | 0.0101 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0205 | 0.0205 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.4500 | — | 0.269 | — | 0.314 | — | 0.453 | — | 0.532 | — | 0.646 | — | 0.403 | — |
| | — | 0.9029 | — | 0.540 | — | 0.630 | — | 0.909 | — | 1.067 | — | 1.296 | — | 0.809 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.4259 | — | 2.565 | — | 2.484 | — | 1.399 | — | 1.763 | — | 2.146 | — | 1.968 |
| | 0.0025 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 4.4482 | — | 4.414 | — | 4.350 | — | 2.842 | — | 3.532 | — | 4.295 | — | 3.670 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | d0.0015 | d0.0015 | | | | | | | | | | | | |
| | 31.2174 | 31.2173 | 30.569 | 30.570 | 29.347 | 29.348 | 26.028 | 26.028 | 30.278 | 30.278 | 29.164 | 29.163 | 31.731 | 31.731 |
| | 21 ° | b | 18.5 ° | b | 41 ° | b | 42 ° | b | | Brsch. | | Brsch. | 35 ° | b |

| Ort | | Shelesnowodsk, Russland, Kaukasus. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Nr. 6. | | Nr. 8. | | Nr. 9. | | Nr. 10. | |
| Analytiker | | Fritzsche. | | Schmidt 1871. | | Fritzsche. | | Schmidt 1871. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 3.979 | — | 3.917 | — | 3.256 | — | 4.209 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 3.775 | — | 3.716 | — | 3.089 | — | 3.993 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.528 | 0.528 | 0.717 | 0.717 | 0.544 | 0.544 | 0.211 | 0.211 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 11.324 | 8.742 | 11.230 | 8.583 | 10.826 | 8.118 | 12.312 | 9.688 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 2.125 | — | 2.155 | — | 2.192 | — | 2.106 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.073 | — | 0.103 | — | 0.121 | — | 0.142 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 1.871 | 8.403 | 2.563 | 9.799 | 1.030 | 7.245 | 2.366 | 9.851 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.267 | — | 2.299 | — | 2.338 | — | 2.246 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 10.346 | — | 12.306 | — | 11.136 | — | 11.762 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.077 | — | 0.108 | — | 0.127 | — | 0.150 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.534 | — | 0.241 | — | 0.337 | — | 0.283 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.071 | — | 0.483 | — | 0.676 | — | 0.568 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.117 | — | 2.909 | — | 2.771 | — | 2.558 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 4.091 | — | 4.916 | — | 4.838 | — | 4.422 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 30.926 | 30.925 | 33.381 | 33.381 | 29.594 | 29.594 | 33.539 | 33.539 |
| | | | Brsch. | 15.5° | a | | Brsch. | 24° | a |

a. Lange, die Mineralwässer des Kaukasus, Riga, Kymmel 1875. S. a. Anmerkung c auf vorhergehender Seite.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Schwefeleisen. Das Wasser soll grünlich sein.

| | Shelesnowodsk, Russland, Kaukasus. | | | | | | | | | | Sibitschudi Suz, Rumänien. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Nr. 11. | | Nr. 12. | | Nr. 12 & 13. | | Nr. 15. | | Durchschnitt aller Analysen. | | Eisenquelle. | | Schwefelquelle. | |
| | Fritzsche. | | Schmidt 1871. | | Fritzsche. | | Schmidt 1871. | | | | | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.905 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 9.825 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.361 | — | 3.625 | — | 3.351 | — | 3.274 | — | 3.868 | — | — | — | 1.302 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.188 | — | 3.439 | — | 3.179 | — | 3.106 | — | 3.670 | — | — | — | 1.235 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.623 | 0.623 | 0.487 | 0.487 | 0.580 | 0.580 | 0.268 | 0.268 | 0.417 | 0.417 | — | — | — | — |
| | 10.364 | 7.609 | 10.796 | 8.055 | 10.372 | 7.783 | 10.306 | 7.578 | 11.085 | 8.422 | — | — | 3.125 | — |
| | — | 2.283 | — | 2.270 | — | 2.163 | — | 2.272 | — | 2.152 | — | — | — | 1.309 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.058 | — | 0.059 | — | 0.032 | — | 0.043 | — | 0.124 | 8.61 | 8.61 | — | 1.688 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.638 | 8.632 | 2.222 | 8.292 | 2.833 | 8.566 | 2.138 | 8.355 | 2.385 | 9.266 | — | — | 36.667 | 22.745 |
| | 2.435 | — | 2.421 | — | 2.307 | — | 2.423 | — | 2.295 | — | — | — | 13.827 | 12.431 |
| | 8.692 | — | 8.742 | — | 9.125 | — | 11.277 | — | 10.564 | — | — | — | 2.753 | — |
| | 0.061 | — | 0.062 | — | 0.034 | — | 0.045 | — | 0.131 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.505 | — | 0.605 | — | 0.534 | — | 0.355 | — | 0.367 | — | — | — | — | — |
| | — | 1.013 | — | 1.214 | — | 1.071 | — | 0.712 | — | 0.736 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.770 | — | 1.663 | — | 1.945 | — | 2.817 | — | 2.256 | — | — | — | 0.447 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 3.504 | — | 3.480 | — | 3.816 | — | 4.934 | — | 4.069 | — | — | — | 10.809 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.067 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | | | b 28.27 | b 28.27 | c 0.977 | — |
| | 28.679 | 28.680 | 28.960 | 28.959 | 29.136 | 29.135 | 30.086 | 30.085 | 31.112 | 31.112 | 36.88 | 36.88 | 62.556 | 62.556 |
| | | Brsch. | 41.5 ° | a | | Brsch. | 15 ° | a | | a | 15 ° | HP. | 15.7 ° | HP. |

| Ort | | Sibó, Ungarn, Szolnok. | | Sid, Ungarn, Gömör. | | Siena, Toscana, Siena. | | Sigliano, Italien, Val Teverino. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | **Acq. sulfurea.** | | | |
| Analytiker | | Pataki. | | Marikowsky. | | Giulj. | | Giulj. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | ? 13.05 | — | — | — | 1.526 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | ? 29.94 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 107.81 | 106.29 | — | — | 0.509 | — | 11.107 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.108 | — | — | 0.083 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.44 | — | 0.127 | — | — | — | 10.150 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.254 | — | 0.254 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.902 | — | 0.167 | — | 0.167 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 102.08 | 49.43 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 5.40 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.17 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 25.97 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 1.604 | 0.972 | 6.877 | 21.127 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 5.76 | — | 2.059 | 2.205 | 0.307 | 0.196 | 6.875 | 6.875 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.87 | — | 4.582 | — | 1.999 | — | 28.000 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.18 | — | 2.576 | — | 0.477 | — | 0.477 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.578 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 1.103 | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 1.193 | — | — | — | 5.765 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 5.20 | — | 4.116 | — | 1.931 | — | 9.013 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | 0.258 | — | 0.048 | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | 6.91 | — | — | — | 0.340 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.145 | 0.145 | — | — | — | — |
| | | | | | | — | a 0.959 | | |
| | | | | | | — | b 1.471 | | |
| | | 230.75 | 230.75 | 10.048 | 10.049 | 6.422 | 6.421 | 53.336 | c 53.351 |
| | | 14.4 ° | S. HP. | 12.5 ° | S. HP. | 16.2 ° | S. | 15 ° | HP. |

a. Natriumsulfhydrat.
b. Calciumsulfhydrat, entsprechend einer filtrirten Lösung von 1.998 Schwefelcalcium.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.015.
d. Lösliche Kieselsäure.
e. Manganchlorür.
f. Kalkaluminat.
g. Schwefelsaure Thonerde.
h. Seit einigen Jahren eingegangen.
i. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.

| | Simenowskoje, Russland, Serpuchow. | | | | | | | | Sinzig, h Rheinprovinz. | | Sippenau, Bayern. | | Siradan, Frankreich, Hautes-Pyrén. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Quelle an der Kirche I. | | II. | | Woronin-Q. (Spassky-Q.) | | Jasikow-Q. | | | | | | S. du Chemin. | |
| | Reuss. | | | | | | | | Grouwen 1857. | | Vogel. | | Filhol 1847. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.059 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.089 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.043 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.033 | — | 0.033 | — | 0.029 | — | — | — | 0.490 | — | 0.130 | — | 0.025 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.100 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.028 | — | — | — | 0.465 | — | 0.123 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.019 | — | 0.013 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.092 |
| | — | 0.133 | — | 0.181 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.065 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.150 | 0.150 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.160 | — | 0.130 | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.423 | 0.254 | — | — | — | 0.135 | — | 0.110 | 0.275 | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 0.039 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.214 | — | 0.013 | — | — | — | — | — | 0.348 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 0.001 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.811 | 2.025 | 0.184 | — | — | 0.032 |
| | 0.024 | 0.024 | 0.024 | 0.024 | 0.072 | 0.252 | — | — | 1.813 | 1.669 | 0.396 | 0.279 | 0.154 | 0.581 |
| | 0.608 | — | 0.459 | — | 1.380 | — | 0.112 | — | 1.599 | — | 1.312 | — | 1.036 | — |
| | 0.381 | — | 0.516 | — | 0.225 | — | 0.014 | — | — | — | — | — | 0.552 | — |
| 30 | 0.011 | — | 0.022 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.344 | d 0.107 | 0.394 | d 0.234 | 0.133 | — | 0.134 | d 0.068 | 0.240 | — | 0.130 | — | 0.042 | — |
| | — | 0.035 | — | 0.035 | — | 0.031 | — | — | — | 0.482 | — | 0.261 | — | — |
| | — | 0.419 | — | 0.272 | — | 0.225 | — | 0.126 | — | — | — | — | — | 0.080 |
| | — | — | — | — | — | 0.415 | — | — | — | 0.387 | — | 0.415 | — | 0.365 |
| | 0.052 | — | 0.065 | — | — | — | 0.0065 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.587 | — | 0.577 | — | 0.843 | — | 0.076 | — | 0.950 | — | 0.990 | — | 0.625 |
| | — | 0.038 | — | 0.051 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.031 | — | — |
| | 0.292 | 0.292 | 0.333 | 0.333 | 0.012 | 0.012 | 0.074 | 0.074 | 0.260 | 0.260 | — | — | — | — |
| | — | e 0.009 | — | e 0.018 | | | — | g 0.022 | | | | | | |
| | — | f 0.081 | — | f 0.109 | | | | | | | | | | |
| | 1.745 | 1.744 | 1.846 | 1.847 | 2.274 | 2.274 | 0.3795 | 0.380 | 6.523 | 6.523 | 2.341 | 2.341 | 2.184 | k 2.188 |
| | 6.2-7.5 ° | HP. S. (Hg.) | 6.2-7.5 ° | HP. S. (Hg.) | 6.2-7.5 ° | Hg.HP. S. | 6.2-7.5 ° | Hg. S. | 13 ° | L. | | S. | | Laz. |

| Ort | | Siradan, Frankreich, Hautes- Pyrénées. | | | | Sisso, Ungarn, Neutra. | | Skleno (Szkleno), Ungarn, Bars. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | (Source du Lac?) | | S. Sarrieu. | | | | Badearzt-Q. | |
| Analytiker | | Garrigou 1877.a | | Filhol 1847. | | Winterl. | | Wehrle 1826. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.046 | — | 0.014 | 0.014 | 0.667 | — | — | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.091 | — | — | — | 0.098 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.044 | — | 0.106 | — | 0.633 | — | 0.114 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.024 | 0.024 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.197 | — | — | — | 3.500 | 2.486 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.534 | 1.539 | 0.307 | 0.309 | — | — | 5.699 | 5 823 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 0.251 | — | — | — | 18.966 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.0084 | — | 0.278 | — | 1.086 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 11.075 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 1.323 | — | — | 5.943 | 7.870 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.788 | 1.716 | — | 0.120 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 15.428 | — | 0.741 | — | 12.672 | — | 0.864 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.009 | — | 0.292 | — | b 1.143 | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | — | — | 0.050 | — | — | — | 0.138 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.095 | — | — | — | 0.263 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 5.978 | — | 0.292 | — | 4.609 | — | 7.962 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 9.394 | — | 0.531 | — | 7.242 | — | 0.528 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.052 | 0.052 |
| | | | | | | c 7.000 | c 7.000 | | |
| | | 20.026 | 20.0264 | 1.746 | 1.745 | 30.925 | 30.926 | 25.817 | 25.817 |
| | | 13° | Jo. | | Laz. | | HP. | 52.5° | Hg. S. |

a. Die nicht combinirte Analyse stimmt garnicht. Wahrscheinlich sind Kalk und Magnesia zehnfach zu hoch angegeben.
b. Angegeben sind 0.400 Eisen!
c. Erdige Bestandtheile.
d. Bei Lersch „Kreuzquelle".
e. Bei Lersch „Josefsquelle"

## Skleno (Szkleno), Ungarn, Bars.

| | Quelle am Bache. | | Josefsquelle im Pfarrhofe. d | | Kreuzquelle. | | Schulmeister-Quelle. | | Spazieranlage. | | Wilhelminen-quelle an der Strasse. e | | Zipserbad. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Wehrle 1826. | | Hauch 1854. | | Wehrle 1826. | | | | | | Hauch 1854. | | Wehrle 1826. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.071 | — | — | — | — | — | — | — | 0.028 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.117 | — | — | — | 0.116 | — | 0.107 | — | 0.091 | — | — | — | 0.117 | — |
| | — | 0.137 | — | 0.068 | — | 0.136 | — | 0.125 | — | 0.106 | — | 0.027 | — | 0.137 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.893 | 1.012 | — | — | — | — | — | — | 1.274 | — | — | — |
| | 6.825 | 6.972 | 5.510 | 5.510 | 6.542 | 6.688 | 6.473 | 6.608 | 5·091 | 5.206 | 5.239 | 5.239 | 7.281 | 7.428 |
| 20 | 17.956 | — | 14.246 | — | 26.417 | — | 18.479 | — | 9.641 | — | 12.420 | — | 1.724 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 10.464 | — | 8.876 | — | 15.442 | — | 10.780 | — | 5.595 | — | 8.023 | — | 0.916 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.050 | — | 3.478 | — | 1.509 | — | 0.770 | — | 0.281 | — | 2.424 | — | 0.956 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.111 | — | 0.420 | — | 0.162 | — | 0.118 | — | 0.033 | — | 1.430 | — | 0.182 | — |
| | — | — | — | 0.843 | — | — | — | — | — | — | — | 1.139 | — | — |
| | — | 0.212 | — | — | — | 0.309 | — | 0.225 | — | 0.063 | — | 1.647 | — | 0.347 |
| | — | 7.632 | — | 7.184 | — | 11.249 | — | 7.738 | — | 3.995 | — | 5.259 | — | 0.847 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.642 | — | 2.125 | — | 0.922 | — | 0.471 | — | 0.172 | — | 1.481 | — | 0.585 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.062 | 0.062 | 0.415 | 0.415 | 0.060 | 0.060 | 0.068 | 0.068 | 0.052 | 0.052 | 0.483 | 0.483 | 0.065 | 0.065 |
| | 26.121 | 26.121 | 26.033 | 26.033 | 34.806 | 34.803 | 26.015 | 26.015 | 15.189 | 15.189 | 23.298 | 23.298 | 10.325 | 10.325 |
| | | S. | 51.2 ° | Hg. Sg. Jo. | 51 ° | Hg.HP. Sg. | 43.7 ° | S. HP. | 20-37.5° | S. | 43.7 ° | Sg. Hg. | 46.2 ° | HP. S. |

| Ort | | Sklo, Galizien. | | | | Slanika, Moldau. | | Slawinsk, Polen-Lublin. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Civilquelle. | | Militärquelle. | | Pauls- oder Präsidenten-quelle. | | Grosse Quelle. | |
| Analytiker | | Torosiewicz 1835. | | | | | | Orlowsky 1882. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | H.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.655 | — | 0.680 | — | 0.632 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.025 | — | — | — | 1.450 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | 1.364 | — | 1.440 | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.038 | — | 0.034 | 0.034 | 11.249 | 6.690 | 0.0917 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.036 | — | — | — | 4.325 | — | 0.0253 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0495 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0939 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0611 | 0.0611 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 7.333 | 7.333 | 0.0648 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.345 | 0.345 | 0.324 | 0.324 | — | — | 0.0237 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 10.979 | — | 12.312 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.045 | — | 0.046 | — | — | — | 0.0902 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0092 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 6.435 | — | 7.218 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 2.620 | 4.871 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 1.0363 | 1.0613 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 3.628 | — | 3.014 | — | 5.615 | — | 3.5183 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.047 | — | 0.048 | — | — | — | 0.3632 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.0097 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.0606 | 0.0606 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.130 | — | 0.130 | — | 0.333 | — | 0.3804 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.668 | — | 0.1534 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.248 | — | 0.248 | — | — | — | 0 5804 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 4.735 | — | 5.003 | — | — | — | 1.0791 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.0190 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.242 | — | 1.869 | — | 2.110 | — | 2.3380 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.0268 |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.347 | — | — | — | 0.335 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | 0.360 | 0.067 | 0.067 | 0.2930 | 0.2930 |
| | | 15.822 | 15.822 | 16.542 | 16.542 | 27.849 | 27.849 | 5.9218 | 5.9218 |
| | | | Hg. Sg. | | Hg.Sg.a | 10° | Hg. | 9.5° | b |

a. Bei Lersch alle Zahlen bedeutend höher.
b. Journ. der russ. phys.-chem. Gesells. 1883. 1.
c. Schwefligsaures Natron.
d. Ab Kohlensäure 0 0?3.

| | Slawinsk, Polen, Lublin. | | Slepzow-Michailowsk, Russland, Wladikawkas. | | | | | | Soden a. Taunus, Hessen-Nassau. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Kasimir-Quelle. | | Michailowsk. Heisse Quelle. | | Warme Quelle. | | Slepzow-Quelle. | | Champagner-brunnen No. XIX. | | Majorbrunnen No. VII. | | Milchbrunnen No. I. | |
| | Orlowsky 1882. | | Sinin. | | | | | | Liebig 1839. | | Casselmann 1858. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.032 | 0.032 | 0.004 | 0.004 |
| | — | — | ? | — | ? | ? | ? | ? | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | ? | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.960 | 0.568 | 0.831 | 4.263 | 5.565 | 1.366 | 1.683 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0757 | — | 17.182 | 16.376 | 43.405 | 42.404 | 5.897 | 4.402 | 65.273 | 51.619 | 143.990 | 125.278 | 24.255 | 14.812 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.030 | 0.030 | 0.006 | 0.006 |
| 10 | — | — | — | 0.209 | — | — | — | — | 0.168 | 4.658 | 1.355 | 2.224 | — | 3.060 |
| | — | 0.0141 | — | 0.215 | — | 0.880 | — | 0.341 | — | 7.416 | — | 15.750 | — | 5.095 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0464 | — | 0.245 | — | 0.057 | — | 0.292 | — | 0.076 | — | 0.013 | — | 0.042 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0750 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0618 | 0.0618 | — | — | — | — | 1.122 | — | 0.308 | — | 1.521 | — | 0.370 | — |
| | 0.0924 | — | 4.080 | — | 11.810 | 11.217 | 11.974 | 12.693 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 3.423 | — | 0.501 | — | 0.167 | — | 0.007 | — | 0.739 | — | 0.142 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0901 | — | 0.033 | — | — | — | — | — | 0.262 | — | 0.379 | — | 0.103 |
| | — | 0.0089 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.014 | — | 0.041 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0147 | — | 4.533 | 8.731 | 1.931 | 3.784 | 11.162 | 11.453 | — | 16.938 | — | 23.060 | 0.178 | 11.476 |
| | 1.0555 | 1.0555 | 3.933 | — | 0.534 | — | 0.178 | — | 6.060 | — | 1.960 | — | 4.277 | — |
| | 3.2270 | — | 0.279 | — | 1.143 | — | 0.443 | — | 9.628 | — | 20.447 | — | 6.614 | — |
| | 0.3091 | — | 0.035 | — | — | — | — | — | 0.276 | — | 0.399 | — | 0.109 | — |
| 30 | 0.0094 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.015 | — | 0.044 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0337 | 0.0337 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.3465 | — | 0.471 | — | 0.025 | — | 0.357 | — | 0.238 | — | 0.389 | — | 0.336 | — |
| | — | 0.1725 | — | 0.945 | — | 0.050 | — | 0.716 | — | 0.477 | — | 0.780 | — | 0.674 |
| | — | 0.4973 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.0111 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0178 | — | 0.094 | — | 0.022 | — | 0.112 | — | 0.029 | — | 0.005 | — | 0.016 | — |
| 40 | — | 2.1558 | — | 0.430 | — | — | — | 0.222 | — | 0.265 | — | 0.542 | — | 0.438 |
| | — | 0.0215 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.3373 | 0.3373 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | c 0.527 | c 0.527 | c 0.012 | c 0.012 | c 0.027 | c 0.027 | | | | | | |
| | 5.5809 | 5.5810 | 31.134 | 31.134 | 58.882 | d 58.905 | 31.272 | 31.275 | 82.548 | 82.549 | 174.406 | 174.406 | 37.575 | 37.576 |
| | 9.5 ° | b | 68.1 ° | HP. | 28.8 ° | HP. | | HP. | 15 ° | Brsch. HP.Val. | 19.7 ° | Brsch. HP.Val. | 24.38 ° | Brsch. HP.Val. |

| Ort | | Soden a. Taunus, Hessen-Nassau. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Schlangenbadquelle Nr. X. | | Schwefelbrunnen Nr. VI. b. | | Soolbrunnen Nr. IV. | | Soolsprudel Nr. XXIV. | |
| Analytiker | | Casselmann 1859. | | Liebig 1839. | | Casselmann 1859. | | Casselmann 1861. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | 0.015 | 0.015 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.121 | 0.283 | 2.519 | 3.386 | 5.571 | 9.248 | 4.720 | a 5.763 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2.988 | 0.290 | 100.732 | 87.146 | 142.326 | 124.659 | 145.599 | 128.616 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.045 | 0.045 | 0.025 | 0.025 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.616 | 0.553 | 1.444 | 1.750 | 0.505 | 2.359 | 2.202 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.713 | — | 11.036 | — | 15.301 | — | a15.479 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.005 | — | 0.133 | — | 0.141 | — | 0.031 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.189 | — | 1.013 | — | 4.295 | — | 1.219 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.060 | — | 0.407 | — | 2.805 | — | 0.198 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.136 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.087 | — | 0.369 | — | 0.199 | — | 0.870 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.003 | — | — | — | — | — | 0.095 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.260 | 2.873 | — | 16.746 | — | 21.675 | — | 21.107 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.895 | — | 1.636 | — | 1.314 | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.223 | — | 14.327 | — | 19.865 | — | 19.951 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.091 | — | 0.389 | — | 0.210 | — | 0.916 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.003 | — | — | — | — | — | 0.099 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.002 | 0.002 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | 0.0016 | 0.0016 | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.348 | — | 0.281 | — | 0.407 | — | 0.280 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.698 | — | 0.564 | — | 0.817 | — | 0.562 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.002 | — | 0.051 | — | 0.054 | — | 0.012 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.492 | — | 0.270 | — | 0.442 | — | 0.369 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 7.120 | 7.120 | 121.501 | 121.501 | 175.8386 | 175.8386 | 175.333 | 175.334 |
| | | 18.9-19.7 ° | Brsch. HP. Val. | 17° | Brsch. HP. Val. | 21.55 ° | Brsch. HP. Val. | 29.5 ° | Brsch. Hg.HP. |

a. Nach den Angaben der Tab. d. Brsch. für 7680 Th. sollten sein: 5.945 und 15.499. Auch die Summe stimmt dort nicht.

b. Bei Val. Hg. & Brsch, durch unrichtige Umrechnung zu niedrig angegeben.

| | Soden a. Taunus, Hessen-Nassau. | | | | | | Sodenthal (Soden b. Aschaffenburg), Bayern, Unterfranken. | | | | Söderkoping, Schweden. | | Soest, Westfalen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Warmbrunnen Nr. III. | | Wiesenbrunnen Nr. XVIII. | | Wilhelmsbrunnen Nr. VI a. | | Quelle I. | | Quelle II. | | | | | |
| | Casselmann 1859. | | Liebig 1839. | | Liebig 1839. | | Liebig (Moldenhauer). | | | | Hamberg. | | Zabel. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | 0.0008 | 0.0008 | 0.0005 | 0.0005 | — | — | — | — |
| | 0.007 | 0.007 | — | — | — | — | 0.750 | 0.750 | 0.257 | 0.257 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.191 | 1.540 | 1.257 | 2.659 | 1.893 | 3.295 | 5.260 | 5.260 | 1.420 | 1.420 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.003 | 0.003 | — | — |
| | 34.258 | 21.331 | 112.311 | 96.532 | 135.549 | 119.788 | 147.748 | 146.271 | 52.024 | 52.024 | 0.843 | — | 421.87 | 385.25 |
| | 0.022 | 0.022 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0005 | 0.0005 | — | — |
| 10 | — | 4.160 | 0.893 | 1.430 | 0.893 | 1.324 | 6.862 | 1.770 | 3.229 | 1.365 | 0.091 | 0.229 | 6.51 | — |
| | — | 7.091 | — | 13.133 | — | 13.156 | 59.891 | 67.243 | 24.530 | 26.707 | — | 0.632 | 36.88 | 79.23 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.042 | — | 0.133 | — | 0.201 | — | — | — | — | — | 0.005 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.408 | — | 1.638 | — | 1.638 | — | — | — | — | — | 0.241 | 0.241 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 44.48 |
| | — | 0.147 | — | 0.838 | — | 0.722 | — | 6.439 | — | 2.356 | 0.461 | 0.448 | — | 8.23 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 7.344 | — | 2.670 | — | — | — | 51.93 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.155 | — | 0.369 | — | 0.516 | — | 0.052 | — | — | — | 0.012 | — | — |
| | — | 0.016 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.004 | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.906 | 17.855 | — | 19.399 | — | b19.530 | — | 1.774 | — | — | — | 0.700 | — | — |
| | 5.766 | — | 1.617 | — | 1.351 | — | — | — | — | — | 0.173 | — | — | — |
| | 9.206 | — | 17.050 | — | 17.080 | — | 1.771 | — | — | — | 2.434 | — | — | — |
| | 0.163 | — | 0.389 | — | 0.543 | — | 0.055 | — | — | — | 0.012 | — | — | — |
| 30 | 0.017 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.004 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.261 | — | 0.347 | — | 0.284 | — | 0.050 | — | — | — | 0.157 | — | — | — |
| | — | 0.524 | — | 0.696 | — | 0.570 | — | 0.100 | — | — | — | 0.315 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.627 | — | — |
| | 0.016 | — | 0.051 | — | 0.077 | — | — | — | — | — | 0.002 | — | — | — |
| 40 | — | 0.331 | — | 0.364 | — | 0.207 | — | 0.071 | — | — | — | 1.205 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 53.221 | 53.221 | 135.553 | 135.553 | 159.308 | 159.309 | 229.7318 | 229.7308 | 84.1305 | 84.1295 | 4.4215 | 4.4215 | 517.19 | 517.19 |
| | 22.7 ° | Brsch. HP. Val. | 15 ° | Brsch. HP. Val. | 18.7 ° | Brsch. HP. Val. | 12.5 ° | Brsch. | 12.5 ° | Brsch. | | Ksch. 1878 | | HP. S. |

| Ort | | Sohl, Sachsen bei Elster. | | Solan de Cabras, Spanien. | | Solares, Spanien, Santander. | | Solec, Polen, Kielce. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | | | | |
| Analytiker | | Seybold. | | Fernandez. | | Moreno 1828. | | Wawnikiewicz 1868. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | 0.201 | 0.201 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | 0.278 | 0.278 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | 1.623 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | 0.458 | 4.182 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.165 | — | — | — | 1.294 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 13.037 | 3.588 | 0.280 | — | 2.762 | 1.696 | 139.279 | 123.002 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.030 | 0.030 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.042 | — | 0.135 | 0.212 | 8.357 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 8.964 | — | 0.150 | — | 0.922 | — | 24.243 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.034 | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.193 | — | — | — | 1.512 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 7.855 | 7.791 | — | — | — | — | — | 12.333 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 5.055 | 5.055 | 0.326 | 0.403 | 0.253 | 0.253 | 12.596 | 23.162 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 1.331 | — | — | — | — | — | 29.479 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 1.555 | — | 0.072 | — | — | — | 0.017 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.051 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 4.008 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 11.613 | — | 0.287 | — | 1.193 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.643 | 0.618 | 0.104 | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 10.229 | — | 2.137 | — | 1.197 | — | 0.261 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.637 | — | 0.076 | — | — | — | 0.018 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.053 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | 0.140 | 0.140 | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.237 | — | 0.030 | — | 0.072 | — | 0.285 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.475 | — | 0.060 | — | 0.144 | — | 0.572 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.755 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.013 | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.340 | — | 1.196 | — | 0.103 | — | 0.198 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.859 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 6.040 | 6.040 |
| | | | | | | | | a 0.507 | a 0.507 |
| | | 39.381 | 39.381 | 3.880 | 3.880 | 4.523 | 4.523 | 200.977 | 200.977 |
| | | 10° | HP. | | HP. | 28.1 ° | Rb.305. | | Ksch. 1871. |

a. Schwefligsaures Natron.
b. Bericht über die Saison 1878 der rhaetischen Bäder. Chur. Hirz, 1879.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
e. Natronaluminat.
f. Vergl. a. Archiv der Pharmacie 1863. Ein hübscher Beitrag, wie vielsagende Analysen gemacht werden.

| | Solis, Schweiz, Graubünden. | | Sombor, Ungarn, Haromszék. | | Sondershausen, Thüringen. f | | | | Sooden-Allendorf, Hessen-Nassau. | | Sooldorf, Hessen-Nassau. | | Spaa, Belgien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | Quelle am Frauenberg, obere. | | untere. | | Centralschacht. | | Soole. | | Barisart. | |
| | v. Planta-Reichenau 1878. | | Pataki. | | Ludwig 1863. | | | | Wöhler 1833. | | Avenarius 1855. | | Monheim 1828. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M. W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.013 | 0.013 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.024 | 0.024 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | ? | ? | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.601 | — | — | 0.003 | — | 0.003 | — | — | — | 0.42 | 0.42 | — | — |
| | 0.003 | 0.003 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 12.034 | 2.400 | 2.277 | — | — | — | — | — | 283.77 | 268.78 | 2007.90 | 2007.90 | 0.018 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | 0.046 | — | 0.046 | — | 3.75 | — | 21.25 | 15.82 | — | — |
| | — | 8.596 | — | 2.161 | — | 0.009 | — | 0.009 | — | 18.60 | 61.68 | 68.03 | — | 0.017 |
| | — | 0.004 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.074 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.031 | — | 0.031 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.021 | — | 0.021 | — | — | — | — | — | 0.233 |
| | 0.702 | — | — | — | 0.128 | — | 0.128 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 20.396 | 16.564 | 1.105 | 3.869 | — | — | — | — | — | 16.02 | — | — | 0.005 | — |
| | — | 3.584 | 1.563 | 1.563 | — | — | — | — | 4.36 | 9.11 | — | 6.86 | — | 0.004 |
| 20 | — | — | 5.863 | — | — | — | — | — | 20.72 | — | 7.78 | — | — | — |
| | 0.005 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.179 | 0.521 | 0.521 | — | 0.112 | — | 0.112 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 1.891 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.839 | 18.883 | — | — | — | — | — | — | — | 2.29 | — | — | 0.197 | 0.140 |
| | 3.823 | — | — | — | 1.238 | 1.300 | 1.243 | 1.304 | — | — | — | — | 0.373 | 0.369 |
| | 11.160 | — | — | — | 3.205 | — | 3.205 | — | 2.20 | — | — | — | 0.331 | — |
| | 0.189 | — | — | — | 0.178 | — | 0.178 | — | — | — | — | — | 0.666 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.067 | 0.067 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.091 | 0.091 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.149 | — | — | — | 0.105 | — | 0.103 | — | — | — | — | — | 0.074 | — |
| | — | 0.299 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.200 | — | 0.197 | — | — | — | — | — | 0.141 |
| | — | — | — | 1.324 | — | 1.147 | — | 1.148 | — | — | — | — | — | 0.052 |
| | 0.028 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.039 | — |
| 40 | — | 0.140 | — | — | — | 1.948 | — | 1.947 | — | — | — | — | — | 0.605 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.067 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.302 | 1.302 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | — | c 0.137 | — | c 0.138 | | | | | — | c 0.074 |
| | 51.523 | 51.522 | 12.631 | 12.631 | 4.903 | d 4.905 | 4.906 | d 4.907 | 314.80 | 314.80 | 2099.03 | 2099.03 | 1.703 | 1.702 |
| | 8.1 ° | b | 11.2 ° | S. HP. | | A. Ph. 1863. | | A. Ph. 1863. | | Brsch. | | L. | 10.2 ° | HP. |

| Ort | | Spaa, Belgien. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Géronstère. | | Groesbeck. | | Pouhon de Pierre-le-Grand. | | Sauvenière. | |
| Analytiker | | Commission von 1874. | | Plateau 1830. | | Commission von 1874. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.0043 | — | — | — | 0.0011 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.010 | — | — | — | 0.0025 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.024 | — | — | — | — | — | 0.018 | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.123 | — | 0.051 | — | 0.540 | — | 0.069 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | 0.003 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.024 | — | 0.049 | — | 0.044 | — | 0.079 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.089 | — | — | — | 0.373 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.195 | — | 0.214 | — | 0.688 | — | 0.270 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.035 | — | 0.056 | — | 0.113 | — | 0.054 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.048 | — | 0.140 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.012 | — | — | — | 0.167 | — | 0.025 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.101 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.015 | — | — | — | 0.037 | — | 0.015 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.410 | 0.164 | 0.185 | 0.108 | 1.319 | 1.692 | 0.667 | 0.390 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.371 | 1.358 | 1.137 | 1.137 | 0.182 | — | 0.682 | 0.655 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.616 | — | 1.133 | — | 0.405 | — | 1.266 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.556 | — | 0.718 | — | b1.965 | — | 0.772 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.016 | — | — | — | 0.039 | — | 0.016 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.158 | — | 0.079 | — | 0.190 | — | 0.109 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.317 | — | 0.158 | — | 0.381 | — | 0.219 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.616 | — | 0.416 | — | 0.137 | — | 0.453 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.034 | — | — | — | 0.143 | — | 0.046 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.423 | — | 1.104 | — | 1.199 | — | 1.350 |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.056 | — | 0.061 | — | 0.196 | — | 0.077 |
| Wasser | $HO$. | — | 0.002 | — | — | — | 0.0005 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | — | a 0.066 | — | a 0.059 | — | a0.118 | — | a 0.078 |
| | | | | | | | | — | c 0.088 |
| | | 4.3473 | 4.347 | 3.407 | 3.407 | 5.0371 | 5.0380 | 3.699 | 3.699 |
| | | 10.1 ° | Jo. | 10.1 ° | L. Hg. | 10.8 ° | Jo. | 10.2 ° | Jo. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.

b. Richtiger wohl nur 0.965, dann Eisen 0.338, Kohlensäure 0.649, und Sauerstoff 0.097.

c. Natronaluminat.

d. Magnesiumsulfhydrat entsprechend einer filtrirten Lösung von 2.950 Schwefelmagnesium.

| | Spaa, Belgien. | | | | Spag, Russland, Pleskau. | | Sprofondo, Italien. Massa. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Tonnelet. | | Watroz. | | | | Erstes Bad. | | | | Zweites Bad. | | | |
| | | | | | | | Oestl. Seite. | | Westl. Seite. | | Linke Seite. | | Rechte Seite. | |
| | Commission von 1874. | | Monheim 1828. | | Hess. | | Giulj. | | | | | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 1.791 | — | ? | ? | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.077 | — | 0.019 | — | — | — | 4.325 | — | 3.896 | — | 5.446 | — | 4.852 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.073 | — | 0.018 | — | — | — | 4.103 | — | 3.696 | — | 5.167 | — | 4.603 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.218 | — | 0.231 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.023 | 0.023 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.018 | — | 0.005 | — | — | — | 0.350 | — | 0.523 | — | 0.526 | 1.164 | 0.523 | — |
| | — | 0.003 | — | — | 2.344 | 2.112 | 1.490 | 1.785 | 1.132 | 1.574 | 2.307 | 2.307 | 0.784 | 1.226 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.611 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.005 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.015 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 0.155 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.679 | 0.313 | 0.197 | — | — | — | — | 5.919 | — | 5.551 | — | 6.313 | — | 6.778 |
| | 0.133 | 0.130 | 0.375 | 0.375 | 3.124 | — | 0.404 | 0.089 | 1.057 | 0.586 | — | — | 1.057 | 0.586 |
| | 0.561 | — | 0.331 | — | — | — | 8.734 | — | 9.995 | — | 7.187 | — | 7.999 | — |
| | 0.623 | — | 0.666 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | 0.016 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.140 | — | 0.074 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.281 | — | 0.112 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.034 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.181 | — | 0.103 | — | — | — | 1.325 | — | 2.021 | — | 0.438 | — | 0.787 |
| | 0.065 | — | 0.041 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.911 | — | 0.685 | — | 2.148 | — | 2.082 | — | 3.175 | — | 0.688 | — | 1.235 |
| | — | 0.063 | — | 0.066 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.474 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | c0.124 | — | c0.078 | — | d2.370 | | | | | | | | |
| | 2.335 | 2.335 | 1.708 | 1.707 | 7.259 | 7.259 | 15.303 | 15.303 | 16.603 | 16.603 | 16.077 | 16.077 | 15.215 | 15.215 |
| | 9.8 ° | Jo. | 8.8 ° | L. S. | | HP. | 23.8 ° | HP. | 20 ° | HP. | 22.5 ° | HP. | 26.2 ° | HP. |

| Ort | | Sprofondo, Italien, Massa. | | Stabio, Schweiz, Tessin. | | Stachelberg, Schweiz. Glarus. | | Staden, Hessen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Pozzetto. | | | | | | | |
| Analytiker | | Giulj. | | Ferrario 1844. | | Simmler 1854. | | Jochheim 1853. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.609 | — | 0.022 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 2.697 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | b 1.200 | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 5.020 | — | 5.184 | 0.477 | 0.006 | — | 14.284 | 9.142 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.037 | 0.037 | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.729 | 1.429 | — | — | — | 3.254 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.762 | — | 3.648 | — | 0.005 | — | 1.053 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.016 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.042 | 0.042 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.350 | 0.626 | — | — | 1.020 | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 1.869 | 1.869 | 1.380 | 0.494 | 0.349 | 1.147 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.264 | — | 0.981 | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.380 | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 0.968 | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 6.149 | — | — | — | 0.726 | — | 6.218 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | 1.940 | 1.099 | 4.388 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 10.190 | — | 1.296 | — | 1.455 | — | 1.367 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | c 0.400 | — | — | — | 0.026 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.062 | 0.062 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | — | — | 0.350 | — | 0.123 | — | 0.156 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.702 | — | 0.247 | — | 0.313 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.667 | — | — | — | 0.563 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.620 | — | 1.012 | — | 1.040 | — | 0.217 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.322 | — | 0.006 | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.550 | 0.550 | 0.838 | 0.838 | — | — |
| | | | | | | d 1.008 | d 1.044 | | |
| | | | | | | e 0.169 | e 0.169 | | |
| | | | | | | — | f 0.065 | | |
| | | 17.693 | 17.693 | 12.679 | 12.679 | 7.090 | 7.090 | 20.221 | g 20.222 |
| | | 31.2° | HP. | 12.5° | MA. a | 8° | Brsch. | 10.7° | JH. |

a. Gsell-Fels, Kurorte der Schweiz, Zürich, Schmidt 1880.
b. Bei Schivardi schwefelsaurer Kalk; dort auch alle Zahlen nur halb so hoch.
c. Mit organischer Substanz.
d. Natriumsulfhydrat.
e. Unterschwefligsaures Natron.
f. Schwefelsaure Thonerde.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.061.
h. Siehe auch Langenau.
i. Bis 1870 „Trinkquelle".
k. Manganchlorür.
m. Doppeltkohlensaures Kali.
n. Soll nach Erbohrung der Wiesenquelle (1870) verschüttet sein.
o. Natronaluminat.
p. Kohlensaures Manganoxydul.

| | Staggia, Toscana, Val-d'-Elsa. | | Staraja Russa, Russland, Nowgorod. | | Stavenhagen, Mecklenburg. | | h Steben, Bayern, Oberfranken. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | | i Tempelquelle. | | n Tornesiquelle. | | Ungenannte Quelle. | | Neue Wiesenquelle. | |
| | Giulj. | | Schmidt. | | Grischow. | | Reichardt 1874. | | Gorup-Besanez 1854. | | Gorup-Besanez 1852. | | Reichardt 1871. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.296 | 0.296 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.040 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.092 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.280 | 1.280 | 0.735 | 1.597 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 34.713 | 20.291 | 136.409 | 135.282 | 3.713 | — | 0.020 | — | 0.071 | — | 0.040 | — | 0.006 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0016 | 0.0016 |
| 10 | 1.882 | — | 17.740 | 3.823 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 15.881 | 21.867 | 39.199 | — | 2.795 | — | 0.006 | — | 0.067 | — | 0.038 | — | 0.005 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.068 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.153 | — | 0.211 | — | 0.144 | — | 0.235 |
| | — | — | — | — | 1.008 | — | 0.093 | — | 0.125 | 0.125 | — | — | 0.056 | 0.056 |
| | — | 5.313 | — | — | — | — | 0.003 | — | 0.005 | — | 0.127 | — | 0.016 | — |
| | 21.301 | 23.680 | — | 17.593 | — | 0.084 | — | — | — | 0.004 | — | — | — | 0.014 |
| 20 | 7.785 | — | 20.000 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.068 | — | 0.774 | — | — | — | — | — | 0.136 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.083 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 12.890 | — | 1.448 | 1.981 | 5.846 | 0.394 | — | 0.586 | — | 0.791 | — | 0.698 | — |
| | — | — | — | — | 2.672 | 2.583 | 0.963 | 0.963 | 1.009 | 1.003 | 1.252 | 1.252 | 1.455 | 1.440 |
| | 12.374 | — | 1.325 | — | 8.030 | — | 2.499 | — | 3.560 | — | 3.263 | — | 4.773 | — |
| | — | — | 0.072 | — | 0.815 | — | 0.439 | — | 0.603 | — | 0.553 | — | 0.670 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.104 | — | — | — | — | — | 0.200 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.014 | 0.014 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | 0.297 | — | 0.547 | — | 0.464 | — | 0.571 | — | 0.644 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.595 | — | 0.349 | — | 0.561 | — | 0.806 | — | 0.527 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.712 | — | 0.351 | — | 0.323 | — | 0.729 |
| | — | — | — | — | — | 1.712 | — | 0.630 | — | 1.184 | — | 1.096 | — | 1.506 |
| | — | — | — | — | 0.026 | — | — | — | — | — | — | — | 0.039 | — |
| 40 | — | — | — | — | — | 3.150 | — | 2.012 | — | 2.856 | — | 2.762 | — | 3.759 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.044 | — | 0.060 | — | 0.041 | — | 0.067 |
| | — | — | — | — | — | 0.021 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.695 | 0.695 | — | — | 0.296 | 0.296 | 0.125 | 0.125 | — | — |
| | | | | | | | — | k 0.014 | | | | | — | o 0.074 |
| | | | | | | | — | m 0.097 | | | | | — | p 0.145 |
| | 78.055 | 78.055 | 198.989 | 198.989 | 20.012 | 20.012 | 5.062 | 5.063 | 6.719 | 6.718 | 6.722 | 6.723 | 8.5726 | 8.5726 |
| | 15° | S. | | Brsch. | 8.4° | S. | 13° | Brsch. | 10° | Hg. Brsch. | 8.7° | L. Hg. Brsch. | 13° | HP. Brsch. |

| Ort | | Stecknitz, Böhmen, Saatz. | | Steffisburg, Schweiz, Bern | | Steinfurt, Hessen. | | Steinheyde, Sachsen-Meiningen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | **Schnittweyer-Bad.** | | **Sauerwasser.** | | | |
| Analytiker | | Reuss. | | v. Fellenberg 1862. | | Jochheim. | | Trommsdorf. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.061 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 0.060 | — | 15.625 | 9.880 | 2.754 | 0.505 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.047 | — | — | 1.661 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.067 | — | 3.510 | 0.182 | 1.861 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.300 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.201 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.071 | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.302 | 0.237 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.094 | 3.094 | 1.692 | 1.718 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 5.273 | — | — | — | — | — | 0.366 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | 0.678 | 1.412 | — | 0.029 | — | — | — | 0.409 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 1.126 | — | — | — | 7.053 | — | 2.885 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.457 | 0.493 | 2.240 | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 3.145 | — | 4.557 | — | 1.793 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.773 | — | 0.030 | — | — | — | 1.006 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | 0.094 | 0.094 | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.146 | — | 0.130 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.063 | — | 0.261 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.219 | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.171 | — | 1.085 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 1.416 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 1.914 | — | 0.187 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.417 | 0.417 |
| | | — | a4.732 | | | | | | |
| | | 12.536 | b12.772 | 5.742 | 5.743 | 22.552 | 22.552 | 6.518 | c6.578 |
| | | | S. HP. Hg. | 10.6 ° | Hg. MA. | 13.7 ° | HP.JH. | | Hg. HP. S. |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. Ab Kohlensäure 0.236.
c. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0,060.
d. Ab Kohlensäure 3.875.
e. Chlorrubidium.
f. Manganchlorür.

| | Steinwasser, Böhmen, Saatz. | | Sternberg, Böhmen, Schlan. | | | | Stoika, Ungarn, Szolnok. | | Stolypin, Russland, Samara. | | Stotternheim, Sachsen-Weimar. | | Strathpfeffer, Schottland. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Heinrichs-brunnen. | | Selinen-brunnen. | | | | | | Soole. | | | |
| | Damm. | | Quadrat 1848. | | | | Pataki. | | Schmidt. | | Wackenroder 1844. | | Thomson. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0011 | 0.0011 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.278 | 0.278 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.273 | — | — | — | 1.673 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.626 | — | — | — | 3.838 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.090 | — | 0.212 | — | — | — | 0.750 | 0,750 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 23.594 | 10.073 | 130.834 | 129.333 | 2509.00 | 2489.31 | 3.533 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.001 | 0.001 | — | — | — | — |
| 10 | 15.625 | 6.217 | — | — | — | — | — | — | 20.866 | 7.960 | 10.68 | — | — | — |
| | — | 10.994 | — | 0.067 | — | 0.158 | — | 6.066 | 11.819 | 28.322 | 15.72 | 48.35 | — | 3.352 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | ? 5.431 | — | 0.0026 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.150 | 0.255 | 0.155 | 0.403 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.077 | — | 0.036 | — | 34.896 | 21.690 | — | — | — | 23.92 | 9.681 | 6.984 |
| | 362.351 | 362.351 | 0.961 | 0.718 | 1.088 | 0.705 | — | 11.160 | — | 16.316 | — | 13.50 | 0.892 | 0.892 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 18.494 | — | 40.01 | — | 5.636 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.299 | — | 0.308 | — | — | — | 0.003 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.00 | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 4.834 |
| | — | — | — | — | — | — | 13.267 | 42.026 | — | 0.646 | — | — | — | — |
| | 2.184 | 14.871 | 0.546 | 0.805 | 0.081 | 0.490 | 11.904 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 14.273 | — | 3.928 | — | 4.108 | — | 7.875 | — | 1.843 | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.314 | — | 0.324 | — | — | — | 0.003 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0026 | 0.0026 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.116 | — | 0.128 | — | ? 1.042 | — | 0.031 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.067 | — | 0.031 | — | 2.091 | — | 0.062 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.158 | — | 0.214 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.419 | — | 1.415 | — | — | — | — | — | — | — | 0.629 |
| | — | — | — | — | — | — | 2.083 | — | 0.001 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 2.394 | — | 2.408 | — | — | — | 0.748 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.145 | — | — | — | 0.886 |
| | 1.302 | 1.302 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | e 0.042 | e 0.042 | f 1.67 | — | | |
| | 395.735 | 395.735 | 6.182 | 6.182 | 6.132 | 6.132 | 94.661 | d 98.537 | 185.2387 | 185.2383 | 2577.08 | 2577.08 | 21.415 | 21.415 |
| | | Hg. S. | 11° | L. | 11° | L. | 12.5° | HP. S. | | HP. Ksch. 71 | | L. Pf. | | HP. |

| | Ort | | Strunga, Rumänien. | | Stubitza, Kroatien. | | Stubnya (Stuben), Ungarn, Turocz. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | | | Badequelle. | | Trinkquelle. | |
| | Analytiker | | | | v. Hauer 1856. | | Kitaibel. | | | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | ? 3.047 | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 3.957 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | 2.800 | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 3.569 | — | 0.214 | — | — | — | — | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 2.196 | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.820 | — | 0.203 | — | — | — | — |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.256 | 0.256 | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 2.870 | — | 0.524 | — | 5.586 | 5.109 | 3.477 | 2.968 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 4.536 | 2.799 | 0.656 | 1.079 | 4.795 | 4.795 | 6.027 | 6.027 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 2.180 | — | 2.905 | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.025 | — | — | — | — |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 2.775 | — | — | — | 1.551 | — | 1.996 |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.108 | — | 0.739 | 0.288 | — | — | — | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 6.664 | — | 2.461 | — | 6.980 | — | 6.676 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.026 | — | — | — | — | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.359 | — | 0.208 | — | 0.221 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.682 | — | 0.417 | — | 0.443 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_3$ | — | — | — | 0.037 | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.837 | — | 3.612 | — | 3.792 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 4.834 | — | 1.828 | — | 4.265 | — | 4.080 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO$. | — | 1.613 | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | 0.100 | 0.100 | — | — | — | — | — | — |
| | | | 21.894 | 21.894 | 5.235 | 5.235 | 19.749 | 19.749 | 19.306 | 19.306 |
| | | | 10° | Hg. | 54° | Brsch. | 44° | Hg.HP. | 40° | Hg. |

a. Virck: Die Soolen der Saline Sülz, Inaugural-Dissertation. Rostock 1862.

b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.027.

| | Sudak, Russland, Krim. | | Sülz, Mecklenburg-Schwerin. | | | | | | Suha, Ungarn, Honth. | | Suhl, Thüringen. | | Suliguli, Galizien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Alter Brunnen Nr. I. | | Ludwigsbrunnen Nr. VII. | | Recknitzbrunnen Nr. VIII. | | | | Salzquelle. | | | |
| | Hillig 1870. | | v. Blücher 1828. | | | | Virck 1861. | | Marikowsky. | | Reichardt 1879. | | Torosiewicz. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.066 | 0.066 | — | — |
| | 0.053 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.122 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.712 | 1.712 | 0.56 | 0.56 | 0.61 | 0.61 | 5.96 | 5.96 | — | — | 5.916 | 5.916 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 76.424 | 58.443 | 445.73 | 444.51 | 437.68 | 436.59 | 419.95 | 418.86 | 1.446 | — | 41.270 | 39.830 | 7.986 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.176 | 0.176 | — | — |
| 10 | 1.760 | — | 29.05 | 22.56 | 31.48 | 26.36 | 37.70 | 32.10 | — | — | 1.628 | — | — | — |
| | 4.487 | 23.602 | 43.16 | 51.91 | 50.24 | 57.25 | 58.75 | 66.33 | — | 1.371 | 27.670 | 30.913 | — | 6.894 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.020 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.022 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.047 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.410 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.259 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.641 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.203 | — | — |
| | — | 2.225 | — | 8.21 | — | 6.47 | — | 7.08 | — | — | — | 2.058 | — | — |
| 20 | 4.093 | — | 10.15 | — | 7.90 | — | 8.59 | — | — | — | 3.465 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0236 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0248 | — | — | — |
| | — | — | — | 0.94 | — | 0.64 | — | 0.63 | — | — | — | 0 004 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 19.763 | — | 1.42 | — | 1.30 | — | 1.30 | — | — | — | 0.274 | 23.617 | 29.824 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.761 | 1.761 | — | — | 10.075 | 10.075 |
| | 20.482 | — | 0.62 | — | 0.73 | — | 0.75 | — | 11.251 | — | 0.541 | — | 16.707 | — |
| | — | — | 0.99 | — | 0.68 | — | 0.66 | — | — | — | 0.0041 | — | 0.739 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0097 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.550 | — | 0.06 | — | 0.04 | — | 0.04 | — | 0.867 | — | 0.124 | — | 1.658 | — |
| | — | 1.104 | — | 0.12 | — | 0.08 | — | 0.08 | — | 1.529 | — | 0.249 | — | 3.327 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.200 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.588 | — | — | — | 3.016 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.018 | — |
| 40 | — | 0.922 | — | 0.09 | — | 0.06 | — | 0.06 | — | 6.876 | — | 0.177 | — | 6.975 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.028 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.440 | 2.440 | — | — | — | — | — | — | 0.289 | 0.289 | 0.496 | 0.496 | — | — |
| | 112.001 | 112.002 | 530.32 | 530.32 | 529.36 | 529.36 | 532.40 | 532.40 | 15.614 | 15.614 | 81.4142 | 81.413 | 60.800 | b 60.827 |
| | | Ksch. 1873. | | a | | a | | a | 10 ° | S. | | A. Ph. 1879. | 12.5 ° | Hg. S. HP. |

| Ort | | Sultzbach, Elsass bei Colmar. | | Sultzmatt, Elsass bei Colmar. | | Sulz, Ungarn, Eisenburg. | | Sulz a. Neckar, Württemberg. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | **Hauptquelle.** | | **Trinkquelle (?).** | | **Soole.** | |
| Analytiker | | Oppermann 1851. | | Béchamp 1851. | | Mittermayer 1825. | | Fehling 1847. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.200 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 1.266 | — | 0.511 | — | 24.759 | 6.818 | 2347.30 | 2301.73 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.056 | 0.056 | 0.142 | 0.142 | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | 0.765 | 2.038 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.850 | — | 0.364 | — | 14.489 | — | 43.23 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.162 | — | 0.097 | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.687 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.471 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.147 | 0.913 | 1.477 | 1.477 | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.093 | — | 0.227 | — | — | — | — | 53.04 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.192 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 50.80 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.304 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 9.304 | 9.645 | 9.660 | 9.010 | — | 22.226 | — | 2.43 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.693 | 2.693 | 3.132 | 2.928 | 1.716 | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 6.980 | — | 4.311 | — | 18.811 | — | 2.33 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.320 | — | — | — | 1.346 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | 0.650 | 0.650 | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.119 | 0.119 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.567 | — | 0.635 | — | 0.325 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.138 | — | 1.274 | — | 0.652 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.285 | — | 1.492 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.062 | — | 0.037 | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 4.242 | — | 3.155 | — | 0.376 | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.650 | 0.650 | — | — |
| | | 22.488 | 22.488 | 20.901 | 20.900 | 48.372 | a48.407 | 2400.43 | 2400.43 |
| | | 10.5 ° | L. Jo. | 12.2 ° | Hg. Jo. | 11-12.5° | HP. | | L. Hydr. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.035.
b. Ab Wasserstoff, Wasser und Kohlensäure 0.117.

| | Sulz u. Wald, Elsass, Weissenburg. | | Sulza, Sachsen-Weimar. | | | | | | | | | | Sulzbach, Baden, Oppenau. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | **Beustquelle.** | | **Charlotten-schacht.** | | **Kunstgraben-quelle.** | | **Leopolds-quelle.** | | **Mühlbrunnen.** | | | |
| | Reinsch. | | Artus. | | Wackenroder 1841. | | Artus. | | | | | | Bunsen. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.0003 | 0.0003 | — | — | — | — | 0.23 | 0.23 | — | — | 0.065 | 0.065 | — | — |
| | 0.00008 | 0.00008 | — | — | — | — | 0.06 | 0.06 | — | — | 0.137 | 0.137 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.128 | 0.128 | — | 1.54 | 1.66 | 1.66 | — | 1.02 | — | 3.17 | — | 0.90 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.011 | 0.011 |
| | 47.529 | 46.897 | 995.90 | 975.93 | 393.10 | 384.64 | 375.47 | 369.26 | 579.07 | 561.78 | 539.55 | 531.76 | 1.490 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.875 | 0.875 | — | — | 10.73 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.670 | 1.098 | — | 17.80 | — | 20.56 | — | 5.13 | — | 14.05 | — | 6.72 | — | 1.414 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.095 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.035 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.013 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.80 | — | — | — | 1.19 | — | 3.70 | — | 1.05 | — | 0.487 | 0.487 |
| | — | — | 39.85 | 59.28 | — | 5.77 | 32.17 | 36.58 | 32.84 | 50.24 | 27.59 | 32.53 | 7.869 | 6.195 |
| | — | — | 6.49 | 6.49 | — | 13.56 | 5.11 | 5.11 | 7.96 | 7.96 | 4.41 | 4.41 | — | 1.340 |
| 20 | — | — | 17.20 | — | 20.90 | — | 3.30 | — | 13.78 | — | 3.91 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.095 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.804 | — | 4.05 | — | 4.76 | — | 2.67 | — | 3.50 | — | 4.50 | 5.312 | 8.992 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.429 | — |
| | 0.555 | — | 4.90 | — | 4.56 | — | 3.17 | — | 3.64 | — | 4.58 | — | 2.671 | — |
| | 0.038 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.100 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.041 | 0.041 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.003 | — | 0.43 | — | — | — | 0.26 | — | 0.12 | — | 0.11 | — | — | — |
| | — | 0.006 | — | 0.86 | — | — | — | 0.52 | — | 0.24 | — | 0.22 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.325 |
| | 0.0365 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 0.62 | — | — | — | 0.38 | — | 0.17 | — | 0.16 | — | 0.511 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 49.83488 | 49.95138 | 1066.57 | 1066.57 | 430.95 | 430.95 | 420.96 | 420.96 | 641.11 | 641.11 | 581.402 | 581.402 | 19.410 | 19.411 |
| | 10 ° | L. b | | Brsch. Val. | | Pf. | | Brsch. HP. | | Brsch. Val. | | Brsch. Val. | 20 ° | Bu. |

| Ort | | Sulzbad, Elsass, Zabern. | | Sulzbrunn, Bayern, Algaeu. | | Sungi Paët, Ostjava. | | Surabaya, Java. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | Römerquelle. | | Salzsäure-Bach. | | Genock Watoe. | |
| Analytiker | | Kopp und Persoz 1844. | | Liebig 1856. | | | | Reichardt 1872. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | H.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.027 | 0.027 | 0.169 | 0.169 | — | — | 1.38 | 1.38 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | 0.077 | 0.077 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.071 | 0.178 | 0.178 | 1.27 | 1.27 | 2.64 | 3.03 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | 0.043 | 0.043 | — | — | 2.67 | 2.67 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 31.890 | 25.945 | 19.014 | 14.412 | 6.25 | — | 231.56 | 221.57 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 1.699 | 2.021 | 6.41 | 5.63 | — | 3.08 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 5.587 | — | 3.925 | — | 10.27 | — | 5.58 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | 2.76 | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.042 | 80.40 | 80.40 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.018 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.083 | — | — | — | — | — | 0.46 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 2.603 | 5.573 | — | — | — | 6.21 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 2.000 | 2.000 | — | — | — | 0.98 | — | 0.32 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 2.780 | — | — | — | 12.60 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.78 | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 4.393 | — | — | — | — | 15.51 | 27.64 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.434 | 5.755 | — | — | 4.50 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 4.310 | — | 5.096 | — | — | — | 7.25 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.050 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.53 | 0.53 |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.040 | — | 0.061 | — | 0.60 | — | 0.29 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.080 | — | 0.122 | — | 1.20 | — | 0.58 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.057 | — | 0.065 | — | — | — | 0.41 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | b 47.01<br>c 24.10 | b 50.55<br>c 24.10 | — | — |
| | | 43.810 | 43.810 | 26.744 | a 26.750 | 181.40 | 181.39 | 266.79 | 266.79 |
| | | 15.6° | L. Jo. HP. | 6.8-8.1° | L. | | A. Ph. CLXI$_2$ | | A. Ph. 1873. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Eisenchlorid.
d. Angegeben sind 12.728!
e. Analyse unvollständig.
f. Essigsaures Natron.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.

| | Surabaya, Java. | | Sutinsko, Kroatien. | | Swoszowice, Galizien. | | e Syracuse, Nordamerika, New-York. | | Szalatnya, Ungarn, Houth. | | Szaldobos, Ungarn, Udvarhely. | | Szczawnicza, Galizien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Kedong Waroe.** | | | | | | | | | | | | **Angelika-quelle.** | |
| | Seharlée. | | K. k. geol. Anstalt. | | Czyrnianski 1870. | | (Nach Beck.) | | Krisch (Wöhrle). | | Pataki. | | Stopzansky. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 1.70 | 1.70 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.012 | 0.012 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | 0.009 |
| | — | — | — | — | d 1.273 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.404 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | 1.400 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 8.98 | 8.98 | — | — | — | 0.083 | — | — | — | 0.263 | — | — | 0.514 | 0.573 |
| | — | — | — | — | 0.021 | 0.021 | — | — | 0.758 | 0.758 | — | — | — | — |
| | 262.54 | 249.58 | — | — | 0.280 | — | 1323.9 | 1280.65 | 4.221 | — | 0.781 | — | 19.269 | 10.627 |
| | — | — | — | — | 0.023 | 0.023 | — | — | — | — | — | — | 0.301 | 0.301 |
| 10 | — | 5.26 | — | — | — | — | 4.6 | — | — | — | — | — | — | 2.792 |
| | — | 6.15 | — | — | — | 0.066 | 8.3 | 54.71 | — | 3.715 | — | 0.741 | — | 4.710 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.110 | — | — | — | 0.075 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.120 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.064 |
| | — | — | — | — | 0.097 | — | — | — | 0.307 | — | — | — | 0.069 | — |
| | — | — | 2.266 | 1.185 | 2.930 | — | — | 52.54 | 4.635 | 1.089 | 1.042 | — | — | 0.056 |
| | — | — | 2.310 | 2.310 | 2.845 | 2.845 | — | 5.80 | — | 3.199 | — | 0.288 | — | — |
| 20 | — | — | 0.204 | — | 4.293 | — | 56.9 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.034 | — | 0.507 | — | — | — | 0.013 | — | 0.751 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 0.468 | — | 3.949 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 8.08 | 23.66 | — | — | — | — | — | — | 1.630 | 10.687 | 4.422 | 3.988 | 61.717 | 71.944 |
| | 7.10 | — | — | — | — | — | — | — | 3.412 | — | 2.778 | 2.470 | 3.765 | — |
| | 7.98 | — | 3.110 | — | 4.345 | — | — | — | 8.194 | — | 4.687 | — | 6.114 | — |
| | — | — | 0.036 | — | 0.534 | — | — | — | 0.014 | — | 0.790 | — | 0.183 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.136 | 0.136 | — | — | 0.093 | 0.093 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.43 | — | 0.469 | — | 0.310 | — | — | — | 0.043 | — | 1.042 | — | 0.329 | — |
| | — | 0.86 | — | 0.941 | — | 0.622 | — | — | — | 0.086 | — | 2.091 | — | 0.660 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.293 | — | 2.335 | — | — | — | 1.311 | — | 1.449 | — | — |
| | — | — | 0.104 | — | 0.042 | — | — | — | 0.029 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.61 | — | 1.926 | — | 2.954 | — | — | — | 2.047 | — | 3.764 | — | 0.426 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.674 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.130 | 0.130 | 0.655 | 0.655 | — | — | 0.068 | 0.068 | — | — | 1.686 | 1.686 |
| | | | — | b 0.348 | | | | | f 0.961 | f 0.961 | | | | |
| | 296.81 | 296.80 | 8.629 | 8.629 | 17.793 | 17.793 | 1393.7 | 1393.70 | 24.365 | 24.365 | 15.542 | 15.542 | 93.968 | g 93.980 |
| | | A. Ph. 1873. | 36.2 ° | HP. | | Ksch. 1871. | | L.Hydr. | 15-20 ° | S. HP. | 10 ° | S.(HP.) | 11.7 ° | HP. Ksch.71 |

| Ort | | Szczawnica, Galizien. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Helenenquelle. | | Josephinen-quelle. | | Magdalenen-quelle. | | Neue Quelle. | |
| Analytiker | | Stopzansky 1864. | | | | | | Alexandrowicz. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | NaJ | 0.026 | 0.026 | 0.012 | 0.012 | 0.016 | 0.016 | 0.029 | 0.029 |
| Bromnatrium | NaBr | 0.031 | 0.031 | 0.047 | 0.047 | 0.085 | 0.085 | 0.087 | 0.087 |
| Schwefelwasserstoff | HS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | NaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | KaCl | 1.065 | 1.168 | 0.622 | 0.881 | 0.678 | 0.915 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | NaCl | 34.021 | 20.519 | 31.461 | 16.084 | 46.344 | 31.875 | 19.090 | 10.057 |
| Chlorlithium | LiCl | 0.203 | 0.203 | 0.042 | 0.042 | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | MgCl | — | 4.343 | — | 4.958 | — | 5.829 | — | 1.721 |
| Chlorcalcium | CaCl | — | 7.517 | — | 8.603 | — | 6.738 | — | 6.243 |
| Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.099 |
| Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | 0.093 | — | — | — | — | — | 0.126 |
| Eisen, metallisch | Fe | — | 0.043 | — | — | — | — | — | 0.069 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.120 | — | 0.301 | — | 0.277 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.098 | — | 0.087 | — | 0.129 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.169 | — | 0.104 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 71.866 | 88.224 | 65.292 | 84.369 | 84.472 | 102.409 | 29.557 | 40.461 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 5.856 | — | 6.686 | — | 7.860 | — | 2.321 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 9.759 | — | 11.169 | — | 8.747 | — | 8.104 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.124 | — | 0.178 | — | 0.109 | — | 0.197 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.122 | 0.122 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($Si O_3$) | 0.354 | — | 0.229 | — | 0.201 | — | 0.281 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.710 | — | 0.459 | — | 0.403 | — | 0.564 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | CaO | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.038 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.461 | — | 0.328 | — | 0.286 | — | 0.260 |
| Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | HO. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 2.980 | 2.980 | 1.381 | 1.381 | 2.715 | 2.715 | 0.180 | 0.180 |
| | | 126.405 | 126.416 | 117.420 | 117.420 | 151.504 | 151.504 | 60.006 | b 60.018 |
| | | 12.3 ° | a HP. Ksch.71 | 10.4 ° | HP.Val. Ksch.71 | 11.4 ° | Val. HP. | | L. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.011.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.012.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.
d. Bei HP. 1.302 mehr, entsprechen 1.000 in 7680 Theilen.
e. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
f. Schwefelsaures Lithion.
g. Hasenfeld: Der Kurort Szliacs. Wien, Braumüller 1878.

| | Szczawnicza, Galizien. | | | | | | Székely-Udvarhely, Ungarn. | | Szepetowka, Russland, Wolhynien. | | Szliacs, Ungarn, Sohl. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Simonsquelle.** | | **Stephansquelle.** | | **Valeriaquelle.** | | | | | | **Adamsquelle.** | | **Dorotheenquelle.** | |
| | Stopzansky 1864. | | | | | | Solymosi. | | | | Hauch 1854. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik |
| | 0.007 | 0.007 | 0.014 | 0.014 | 0.007 | 0.007 | 0.077 | 0.077 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.022 | 0.022 | 0.003 | 0.003 | 0.033 | 0.033 | 0.061 | 0.061 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.343 | 0.426 | 0.617 | 0.703 | 0.760 | 0.820 | — | — | — | 0.235 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | d8.214 | — | 19.733 | 6.058 | 19.350 | 4.185 | 216.827 | 168.273 | 0.373 | — | — | — | — | — |
| | 0.157 | 0.157 | — | — | 0.106 | 0.106 | — | — | — | — | 0.044 | — | 0.065 | 0.065 |
| 10 | — | 0.238 | — | 3.551 | — | 4.398 | — | 15.145 | 0.305 | — | — | — | — | — |
| | — | 7.148 | — | 8.655 | — | 8.960 | — | 28.365 | — | 0.535 | — | 0.058 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.200 | — | 0.069 | — | 0.160 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.126 | — | 0.039 | — | 0.095 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.097 | — | 0.100 | — | 0.070 | — | — | — | 1.161 | 0.887 | — | — | — | — |
| | — | 0.079 | — | 0.082 | — | 0.057 | 0.270 | — | — | — | 2.960 | 2.729 | 6.060 | 5.715 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.106 | 0.539 | — | 7.070 | 7.070 | 11.099 | 11.099 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 9.359 | — | 1.738 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.145 | — | 0.923 | — | 0.198 | — | 0.228 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 5.490 | — | 1.097 |
| | 15.831 | 25.572 | 42.899 | 59.879 | 40.654 | 59.464 | 1.045 | 62.720 | — | — | — | — | — | — |
| | 2.167 | 1.846 | 4.788 | — | 5.931 | — | 20.536 | — | 0.113 | 1.100 | — | — | — | — |
| | 9.279 | — | 11.236 | — | 11.632 | — | 36.824 | — | 13.998 | — | 14.303 | — | 22.877 | — |
| | 0.360 | — | 0.111 | — | 0.270 | — | 0.153 | — | 0.971 | — | 0.208 | — | 0.240 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.293 | — | 0.196 | — | 0.240 | — | 0.370 | — | 0.923 | — | 0.100 | — | 0.150 | — |
| | — | 0.588 | — | 0.393 | — | 0.482 | — | 0.742 | — | 0.394 | — | 0.201 | — | 0.301 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.387 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 4.513 | — | 9.387 | — | 9.612 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.375 | — | 0.258 | — | 0.299 | — | 0.528 | — | 8.410 | — | 8.855 | — | 14.112 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.752 | 0.752 | 2.024 | 2.024 | 1.123 | 1.123 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | | | f0.051 | f0.107 | | |
| | 37.522 | c37.536 | 81.721 | c81.728 | 80.176 | b80.189 | 276.172 | 276.171 | 18.383 | 18.384 | 34.095 | 34.095 | 42.229 | 42.229 |
| | 11.8 ° | HP. Ksch.71 | 9.2 ° | Val.HP. Ksch.71 | 10.8 ° | HP. Ksch.71 | 10.5 ° | Ksch. 1881. | 6 ° | Hg. | 25.3 ° | L. g | 22 ° | L. g |

| Ort | | Szliacs, Ungarn, Sohl. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Josephsquelle. | | Lenkeyquelle. | | Spiegel I (Herrenbad). | | Spiegel II (Bürgerbad). | |
| Analytiker | | Hauch 1854. | | | | | | Wagner 1834. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | — | — | — | — | 3.063 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 0.043 | — | 0.047 | — | 0.120 | 0.120 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.056 | — | 0.062 | — | 2.906 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.309 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.280 | — | 2.358 | 2.141 | 2.898 | 2.621 | 1.548 | 4.623 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.025 | — | 7.679 | 7.679 | 10.835 | 10.835 | 7.265 | 7.265 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.026 | — | 7.216 | — | 7.997 | — | 7.920 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.360 | — | 1.056 | — | 0.259 | — | 0.812 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 3.771 | — | 4.679 | — | 2.499 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 0.296 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 0.027 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.262 | — | 14.450 | — | 14.661 | — | 9.695 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.262 | — | 1.112 | — | 0.273 | — | 0.855 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.094 | — | 0.120 | — | 0.280 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.188 | — | 0.241 | — | 0.562 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.057 | — | 8.563 | — | 8.963 | — | 5.564 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.718 | — | 9.442 | — | 9.110 | — | 6.395 |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.088 | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.195 | 0.195 |
| | | | | b 0.059 | b 0.115 | b 0.248 | b 0.309 | | |
| | | 6.855 | 6.855 | 33.011 | 33.011 | 37.079 | 37.079 | 30.941 | 30.941 |
| | | 11 ° | L. a | 22.7 ° | L. a | 32.2 ° | L. HP. a | 30.6 ° | HP. a |

a. Hasenfeld: Der Kurort Szliacs. Wien, Braumüller 1878.
b. Schwefelsaures Lithion.
c. Natronaluminat.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.01.
e. Manganchlorür.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.
g. Calciumsulfhydrat.
h. Bei Schivardi nur 5.660, aber die Summe ist um 10.000 zu hoch.

| | Szliacs, Ungarn, Sohl. | | Szobráncz, Ungarn, Unghvár. | | Szombat-falva, Ungarn, Udvarhely. | | | | Szulin, Ungarn, Saros. | | Szutor, Ungarn, Gömör. | | Tabiano, Italien-Parma. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Spiegel III (Bauernbad).** | | | | **Säuerling.** | | **Schwefelquelle.** | | | | | | | |
| | Wagner 1834. | | Nendtvich. | | Pataki. | | | | Bartsch. | | Marikowsky. | | Del Bue 1845. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | ? 6.100 | — | — | — | 1.10 | — | — | — | 0.388 | — | 0.956 | — |
| | — | — | — | 13.994 | — | — | — | 2.53 | — | — | — | 0.890 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.703 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 3.170 | — | 27.114 | 6.137 | 0.260 | — | 13.02 | 8.43 | 31.250 | 19.180 | 0.578 | — | 0.756 | — |
| | 0.112 | 0.112 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.400 | 0.400 |
| 10 | — | — | 8.092 | 5.764 | — | — | — | 1.17 | — | 6.431 | — | — | — | — |
| | — | 3.007 | 5.152 | 27.773 | — | 0.247 | — | 2.88 | — | 2.677 | — | 0.548 | — | 0.717 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.07 | — | 0.428 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.05 | — | 0.301 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.415 | 4.645 | — | — | 1.300 | — | — | — | — | — | — | — | 0.692 | 1.610 |
| | 6.917 | 6.917 | — | 2.944 | — | 1.047 | — | — | — | — | — | — | 1.252 | 1.252 |
| 20 | 10.538 | — | 16.437 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | h 15.660 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.267 | — | — | — | 0.066 | — | — | — | — | — | — | — | 0.037 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.025 |
| 25 | — | 4.239 | — | 7.707 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 8.662 |
| | — | — | — | — | 2.575 | 0.225 | 5.15 | 4.98 | 41.675 | 52.910 | 1.227 | — | — | — |
| | — | — | — | — | 4.754 | 3.637 | 1.59 | — | 8.672 | — | 1.321 | 1.321 | — | — |
| | 9.392 | — | 11.963 | — | 9.749 | — | 3.74 | — | 3.476 | — | 4.998 | — | 5.630 | — |
| | 0.281 | — | — | — | 0.069 | — | 0.14 | — | 0.859 | — | — | — | 0.039 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.873 | — | — | — | 0.026 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.269 | — | — | — | 0.260 | — | 0.52 | — | 1.745 | — | 0.578 | — | — | — |
| | — | 0.540 | — | — | — | 0.522 | — | 1.04 | — | 3.501 | — | 0.210 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.904 | — | — |
| | — | 6.473 | — | — | — | 3.667 | — | — | — | — | — | 1.236 | — | 6.437 |
| | — | — | — | — | ? 1.560 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 5.894 | — | 7.311 | — | 8.142 | — | 3.55 | — | 2.450 | — | 3.775 | — | 3.476 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 3.229 | — | — | — | 0.58 | — | — | — | 0.205 | — | 0.591 |
| | 0.210 | 0.210 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | — | c 2.975 | | | — | e 0.692 | | | g 0.500 | — |
| | 32.304 | 32.304 | 74.858 | 74.859 | 20.527 | 20.528 | 25.26 | d 25.28 | 88.550 | f 88.570 | 9.090 | 9.089 | 25.911 | 25.910 |
| | 29° | HP. a | 19.2° | Hg.HP. S. Sg. | | HP.Hg. S. | | HP. S. Hg. | 10° | L. | 12.5° | S. HP. | 13.7° | Jo. Schv. |

| Ort | | Talamonaccio, Toscana, Val-d'-Osa. | | | | Tannenbrunnen, Oberbayern. | | Tapolcza, Ungarn, Bórsód. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Oberes Bassin Bad Nr. I. | | Unteres Bassin Bad Nr. II. | | | | | |
| Analytiker | | Giulj. | | | | Vogel. | | Nentvich. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.914 | — | 0.914 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 2.097 | — | 2.097 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 89.895 | 47.111 | 88.421 | 47.371 | 0.106 | — | 0.038 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 2.839 | 5.562 | 4.155 | 5.958 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 37.406 | — | 36.836 | — | 0.101 | — | 0.036 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.028 | 0.028 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.023 | — | 0.015 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 13.233 | 12.516 | 13.310 | 12.593 | 0.014 | 0.033 | 0.252 | 0.247 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.909 | — | 0.909 | — | — | — | 0.024 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 50.856 | — | 48.632 | — | 0.161 | — | 0.066 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.907 | — | 1.666 | — | 1.176 | 1.155 | 0.074 | 0.079 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 48.561 | — | 47.822 | — | 2.300 | — | 3.983 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.957 | — | 0.957 | — | — | — | 0.025 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | 0.120 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.229 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 0.843 | — | 1.422 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.365 | — | 2.365 | — | 1.326 | — | 2.405 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.484 | — | 0.484 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.039 | 0.039 | — | — |
| | | 159.306 | 159.306 | 157.245 | 157.245 | 3.658 | 3.658 | 4.535 | 4.536 |
| | | 32.5° | S. HP. | 32.5° | S. HP. | | HP. | 25° | HP. |

a. Gsell-Fels: Die Bäder und Kurorte der Schweiz. Zürich, C. Schmidt 1880.

b. Siehe auch Val sinistra.

| | Tarascon, Frankreich, Ariège. | | b Tarasp-Schuls, Schweiz, Graubünden. | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Font. rouge (St. Quiterie).** | | **Badequelle, neue.** | | **Bonifacius-quelle.** | | **Emeritaquelle. (KleineQuelle.)** | | **Innquelle, neue.** | | **Karola-Quelle (Badequelle).** | | **Lucius-Quelle. (GrosseQuelle.)** | |
| | Magnes. | | Husemann 1875. | | Husemann 1872. | | | | Husemann 1875. | | Husemann 1872. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 0.0002 | 0.0002 | 0.003 | 0.003 | 0.009 | 0.009 | — | — | — | — | 0.009 | 0.009 |
| | — | — | 0.036 | 0.036 | — | — | 0.215 | 0.215 | — | — | — | — | 0.212 | 0.212 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.869 | — | — | — | 3.443 | — | — | — | — | — | 3.250 |
| | — | — | 0.060 | 0.060 | 0.094 | 0.094 | 0.501 | 0.501 | 0.044 | 0.044 | — | — | 0.505 | 0.505 |
| | 0.212 | — | 8.202 | — | 0.268 | — | 36.311 | 13.750 | 0.018 | — | 0.207 | — | 36.188 | 13.749 |
| | — | — | 0.0034 | 0.0034 | 0.0144 | 0.0144 | 0.027 | 0.027 | 0.0145 | 0.0145 | — | — | 0.030 | 0.030 |
| 10 | 0.477 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.759 | — | 7.127 | — | 0.246 | — | 18.828 | — | 0.009 | — | 0.196 | — | 18.356 |
| | — | — | — | — | — | 0.006 | — | 0.0054 | — | 0.0014 | — | — | — | 0.006 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.005 | — | 0.0036 | — | 0.0055 | — | 0.0055 | — | — | — | 0 006 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.0160 | — | 9.715 | 0.715 | 4.023 | — | 0.330 | 0.330 | 0.131 | 0.131 | 3.797 | — |
| | — | 0.135 | 7.334 | 2.426 | 2.330 | — | 20.705 | 12 879 | 1.023 | — | 0.530 | — | 20.999 | 13.041 |
| | 0.954 | 1.557 | — | 4.744 | — | 1.776 | — | 9.232 | — | 0.617 | 0.856 | 1.162 | — | 9.185 |
| 20 | 3.339 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.007 | — | 0.0062 | — | 0.0016 | — | — | — | 0.0067 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.667 | — | 0.120 | — | 0.232 | — | 0.201 | — | 0.309 | — | 0.180 | — | 0.204 |
| | — | — | — | 0.0126 | — | 0.019 | — | 0.0027 | — | 0.0052 | — | — | — | 0.0028 |
| 25 | — | 0.609 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 3.753 | 19.114 | 12.688 | 15.134 | 49.583 | 86.574 | 2.574 | 3.161 | — | 0.531 | 49.434 | 86.408 |
| | — | — | 5.060 | — | 5.355 | 3.461 | 9.848 | — | 3.852 | 3.194 | 1.091 | 0.764 | 9.797 | — |
| | — | — | 24.009 | — | 29.301 | — | 24.443 | — | 31.255 | — | 7.396 | — | 24.479 | — |
| | 1.755 | — | 0.127 | — | 0.244 | — | 0.212 | — | 0.325 | — | 0.189 | — | 0.215 | — |
| 30 | — | — | 0.013 | — | 0.020 | — | 0.003 | — | 0.0055 | — | — | — | 0.003 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 |
| | — | — | 0.248 | 0.248 | — | — | 1.763 | 1.763 | 0.063 | 0.063 | — | — | 1.722 | 1.722 |
| | — | — | 0.0067 | 0.0067 | 0.004 | 0.004 | 0.009 | 0.009 | 0.0055 | 0.0055 | — | — | 0.009 | 0.009 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.053 | — | 0.142 | — | 0.148 | — | 0.091 | — | 0.212 | — | 0.121 | — | 0.090 | — |
| | — | 0.106 | — | 0.285 | — | 0.297 | — | 0.182 | — | 0.425 | — | 0.243 | — | 0.181 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.992 | — | 5.739 | — | 11.271 | — | — | — | 12.150 | — | 2.777 | — | — |
| | — | — | 0.0019 | — | 0.0014 | — | 0.0021 | — | 0.0021 | — | — | — | 0.0022 | — |
| 40 | — | 0.965 | — | 9.216 | — | 17.918 | — | 0.124 | — | 19.390 | — | 4.537 | — | 0.123 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.212 | 0.212 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 7.002 | 7.002 | 50.0122 | 50.0119 | 51.1928 | 51.1940 | 147.7593 | 147.7586 | 39.7252 | 39.7241 | 10.521 | 10.521 | 147.5059 | 147.5068 |
| | | Laz. | 9.7 ° | a Hg. APh.75 | 8.8 ° | a HP. Brsch. | 6.7 ° | a HP. Brsch. | | Hg. APh. 1875. | 7.5 ° | Ksch. 1873 a | 6.7 ° | Brsch. HP. a |

| Ort | | a Tarasp-Schuls, Schweiz, Graubünden. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Schwefelwasser. | | Suotsass-Quelle (Schulser Sauerwasser). | | Ursus-Quelle (Schulser Salzwasser). | | Wy-Quelle (Campell-Quelle). | |
| Analytiker | | v. Planta-Reichenau 1858. | | | | Husemann 1875. | | v. Planta-Reichenau 1858. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | 0.003 | 0.003 | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | 0.196 | 0.196 | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.024 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | 0.051 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.081 | — | — | — | — | 2.372 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | 0.411 | 0.411 | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.646 | — | 0.009 | — | 28.424 | 6.905 | 0.024 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.063 | 0.063 | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 0.051 | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.733 | — | 0.009 | — | 18.637 | — | 0.020 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | 0.003 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.007 | — | 0.0026 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.089 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.151 | 0.246 | 0.114 | 0.114 | 2.772 | — | 0.109 | 0.109 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.047 | 0.199 | — | 16.708 | 9.040 | 0.113 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.065 | 0.166 | 0.203 | — | 8.261 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.579 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.0037 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.279 | — | 0.166 | — | 0.166 | — | 0.105 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.0025 | — | 0.016 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 0.080 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 34.403 | 69.860 | 0.045 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 1.013 | 0.974 | 8.811 | — | 1.286 | 1.286 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.430 | — | 15.143 | — | 24.196 | — | 17.750 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.294 | — | 0.175 | — | 0.175 | — | 0.365 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.003 | — | 0.017 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | 2.417 | 2.417 | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | 0.005 | 0.005 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.320 | — | 0.148 | — | 0.103 | — | 0.192 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.642 | — | 0.183 | — | 0.206 | — | 0.164 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.109 | — | — | — | 0.211 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.385 | — | 5.833 | — | — | — | 6.792 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.0025 | — | 0.001 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.035 | — | 9.376 | — | 0.140 | — | 11.083 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.025 |
| Wasser | $HO$. | — | 0.013 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 3.576 | 3.576 | 16.967 | 16.967 | 118.7072 | 118.7055 | 19.907 | 19.9076 |
| | | | Hg. | 9.3 ° | Hg. b | 9.3 ° | Hg. APh. 1875. b | 8.7 ° | b HP. Brsch. |

a. Siehe auch Val sinistra.

b. Gsell-Fels: Die Bäder und Kurorte der Schweiz. Zürich, Schmidt 1880.

c. R. Brandes: Die Mineralquellen zu Tatenhausen. Lemgo 1830. Bei S. Hg. & HP. ebenso, nur sind für Chlormagnesium und schwefelsaures Natron wasserhaltige Salze zu verstehen.

d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.042.

e. Schwefelsaure Thonerde.

| | Tardon, Spanien, Sevilla. | | Tartavalle, Italien, Sondrio. | | Tatenhausen, Westfalen, Minden. | | | | Tatzmannsdorf, Ungarn, Eisenburg. | | Telgard, Ungarn, Gömör. | | Teneke, Ungarn, Bihar. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | Badequelle. | | Trinkquelle. | | Pinkafelder Brunnen. | | | | | |
| | Cuadra 1839. | | Ferrario 1849. | | Brandes 1829. | | | | Macher. | | Marikowsky. | | Liska. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | 0.004 | 0.004 | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.004 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 2.445 | — | 0.042 | — | 0.028 | — | 4.820 | — | 3.471 | 0.730 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 2.320 | — | — | — | 0.005 | — | 4.573 | — | 1.605 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.032 | — | 0.021 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.654 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.037 | — | 0.037 | — | — | — | 0.419 | — | ? 3.143 |
| | — | — | — | — | 0.006 | 0.006 | 0.005 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.677 | 1.756 | 0.020 | — | — | — | 4.560 | 3.606 | — | — | — | — |
| | 3.820 | 3.820 | 9.470 | 9.470 | 0.030 | 0.030 | 0.064 | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | 2.486 | — | 2.808 | — | 0.030 | — | 0.004 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 2.778 | — | 0.808 | — | 0.046 | — | 0.086 | — | 1.022 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.0052 | — | 0.0035 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 0.618 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 13.410 | 19.337 | 7.370 | 10.184 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.077 | — | — | — | — | 5.958 | 5.958 |
| | 0.940 | — | 10.650 | — | 1.658 | — | 1.867 | — | 22.493 | — | 2.084 | — | 7.502 | — |
| | 2.924 | — | 0.850 | — | 0.154 | — | 0.197 | — | 1.076 | — | 1.196 | — | ? 8.979 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.0055 | — | 0.0037 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.820 | — | 0.091 | — | 0.036 | — | 0.520 | — | 0.289 | — | — | — |
| | — | — | — | 1.645 | — | 0.062 | — | 0.029 | — | 1.043 | — | 0.580 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.115 | — | 0.041 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.389 | — | 4.127 | — | 0.602 | — | 0.706 | — | 6.439 | — | — | — | 2.918 |
| | — | — | — | — | 0.013 | — | 0.008 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.183 | — | 6.976 | — | 1.101 | — | 1.199 | — | 10.859 | — | 0.280 | — | 9.522 |
| | — | — | — | — | — | 0.010 | — | 0.011 | — | — | — | — | — | 0.898 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.450 | 0.450 | 0.316 | 0.316 | 0.285 | 0.285 | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | — | e 0.0025 | | | | | | | | |
| | 10.170 | 10.170 | 28.170 | 28.170 | 2.3775 | 2.3767 | 2.5147 | 2.5145 | 46.879 | 46.879 | 14.410 | 14.452 | 22.439 | 22.439 |
| | 25 ° | Rb. 229 | 12.5 ° | Schv. | 12.5° | c | 12.5 ° | c | 12 ° | Hg.HP. | | Hg. S. HP. | 12.5 ° | HP. |

| Ort | | Tennstädt, Thüringen. | | Tenos, Griechische Insel. | | Teplitz, Mähren, Weisskirchen. | | Teplitz-Neustädtl, Unterkrain. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Schwefelquelle. | | | | | | Bassin I. | |
| Analytiker | | Ludwig 1857. | | Landerer. | | Schneider. | | K. k. Josefs-Akademie 1865. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | HS | 0.302 | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | NaS | — | 0.172 | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | CaS | — | 0.481 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | KaCl | — | — | — | — | — | — | — | 0.792 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | NaCl | 0.414 | — | 6.855 | 3.339 | 0.726 | — | 1.302 | — |
| Chlorlithium | LiCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | MgCl | — | — | 0.218 | 2.083 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | CaCl | — | 0.331 | — | 1.156 | — | 0.076 | — | 0.646 |
| Chlorstrontium | SrCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.049 | — | — | — | 0.493 | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | Fe | — | — | — | — | — | 0.122 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.191 | 0.191 | — | — | 0.254 | 0.254 | 0.925 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.050 | — | — | — | — | — | 1.167 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 3.483 | 3.483 | 1.823 | 1.823 | — | — | 0.626 | 2.250 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 3.527 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 2.103 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 4.510 | 1.928 | 2.323 | — | 2.416 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 2.515 | — | 2.280 | 2.280 | 9.028 | 7.296 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 8.266 | — | 1.500 | — | 16.510 | — | 19.389 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.348 | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.061 | 0.061 | — | — | 0.039 | 0.039 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.104 | — | — | — | 0.220 | — | 0.200 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.208 | — | — | — | 0.441 | — | 0.401 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | CaO | — | 4.127 | — | — | — | 6.382 | — | 7.214 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.019 | — | — | — | 0.189 | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 5.051 | — | — | — | 10.048 | — | 11.622 |
| Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | 0.035 | — | — |
| Wasser | HO. | — | 0.161 | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.799 | 0.799 | — | — | — | — | — | — |
| | | 17.216 | 17.217 | 12.911 | 12.911 | 22.494 | 22.493 | 32.637 | 32.637 |
| | | 11.9° | a | | HP. | 22° | HP. | 37.5° | Brsch. |

a. Rossbach: Das Schwefelbad Tennstädt. Erfurt, Stenger 1880.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Doppeltkohlensaures Lithion?
d. Kohlensaures Lithion.
e. Schwefelsaure Thonerde.

## Teplitz-Schönau, Böhmen.

| | Fürstenbad Frauenquelle. | | Fürstenbad Sandquelle. | | Gartenquelle (Augen- & Trinkquelle). | | Militärbad. | | Neubadquelle. | | Sandbadquelle (Steinbad). | | Schlangenbadquelle. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Sonnenschein 1872. | | | | | | Ficinus & Wolff 1835. | | Sonnenschein 1872. | | | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | 0.117 | 0.117 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.1232 | — | 0.1301 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.4062 | — | 0.6523 | — | 0.2111 | — | 0.262 | — | 0.4250 | — | 0.3478 | — | 0.5365 | — |
| | 0.0732 | 0.0732 | — | — | — | — | — | — | 0.0466 | 0.0466 | 0.0080 | 0.0080 | 0.0200 | 0.0200 |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.3799 | — | 0.5217 | — | 0.0857 | — | 0.150 | — | 0.3340 | — | 0.2760 | — | 0.4606 |
| | — | 0.0047 | — | 0.0077 | — | 0.0218 | — | 0.042 | — | 0.0535 | — | 0.0438 | — | 0.0358 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0017 | — | — | — | 0.0019 | — | 0.055 | — | 0.0254 | — | 0.0186 | — | 0.0186 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.3705 | 0.3705 | 0.5718 | 0.4149 | 0.3702 | 0.2183 | 0.128 | — | 0.3322 | 0.3322 | 0.4505 | 0.4505 | 0.3402 | 0.3402 |
| | 0.6889 | 0.4547 | 0.2154 | — | 0.2937 | — | 0.647 | — | 0.5738 | — | 0.3079 | 0.1255 | 0.3703 | 0.1517 |
| | — | 0.1620 | — | 0.2621 | — | 0.3286 | — | 0.083 | — | 0.1765 | — | 0.1570 | — | 0.1854 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0054 | — | 0.0089 | — | 0.0253 | — | 0.049 | — | 0.0620 | — | 0.0508 | — | 0.0415 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0443 | — | 0.0330 | — | 0.0452 | — | 0.034 | — | 0.0865 | — | 0.0304 | — | 0.0257 |
| | — | 0.0057 | — | 0.0099 | — | 0.0067 | — | 0.651 | — | 0.0431 | — | 0.0080 | — | 0.0079 |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.2285 | 4.8606 | 5.5812 | 5.4829 | 5.3625 | 5.0427 | 3.839 | 3.654 | 4.3403 | 4.4326 | 5.5584 | 5.0917 | 5.0513 | 4.8321 |
| | 0.1728 | — | 0.2796 | — | 0.3505 | — | 0.305 | 0.216 | 0.1882 | — | 0.1675 | — | 0.1978 | — |
| | 1.0671 | — | 0.6773 | — | 0.7501 | — | 0.195 | — | 0.9603 | — | 1.3525 | — | 0.9550 | — |
| | 0.0467 | — | 0.0348 | — | 0.0476 | — | 0.036 | — | 0.0911 | — | 0.0320 | — | 0.0270 | — |
| 30 | 0.0060 | — | 0.0104 | — | 0.0071 | — | ? 0.686 | — | 0.0454 | — | 0.0084 | — | 0.0085 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0080 | 0.0080 | 0.0892 | 0.0892 | 0.0058 | 0.0058 | — | — | 0.0092 | 0.0092 | 0.0587 | 0.0587 | 0.0522 | 0.0522 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.4667 | — | 0.4775 | — | 0.3700 | — | 0.495 | — | 0.4350 | — | 0.4540 | — | 0.4675 | — |
| | — | 0.9364 | — | 0.9581 | — | 0.7424 | — | 0.993 | — | 0.8728 | — | 0.9109 | — | 0.9380 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.2232 | — | — | — | 0.2484 | — | — | — | 0.2048 | — | 0.3866 | — | 0.1388 |
| | 0.0007 | — | — | — | 0.0007 | — | 0.033 | — | 0.0800 | — | 0.0071 | — | 0.0071 | — |
| 40 | — | 1.0157 | — | 0.6821 | — | 0.9171 | — | 1.010 | — | 0.7373 | — | 1.2379 | — | 0.8677 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.2200 | 0.2200 | — | — | 0.2130 | 0.2130 | 0.037 | 0.037 | 0.1841 | 0.1842 | 0.0287 | 0.0287 | 0.2523 | 0.2523 |
| | | | — | b 0.0136 | | | c 1.038 | d 0.651 | | | | | | |
| | | | | | | | — | b 0.134 | | | | | | |
| | | | | | | | — | e 0.039 | — | e 0.2345 | | | | |
| | 8.7607 | 8.7606 | 8.5984 | 8.5984 | 8.0076 | 8.0077 | 7.867 | 7.866 | 7.7732 | 7.7732 | 8.8323 | 8.8323 | 8.3270 | 8.3270 |
| | 41.25 ° | Brsch. Ksch.78 | 45.75 ° | Brsch. | 28.5 ° | Brsch. Ksch.78 | 35 ° | HP. | 44.75 ° | Brsch. Ksch.78 | 32.5 ° | Brsch. | 41.3 ° | Brsch. Ksch.78 |

| Ort | | Teplitz-Schönau, Böhmen. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Schwefelbadquelle. | | Stadtbad Frauenbadq. | | Stadtbad Urquelle. | | | |
| Analytiker | | Wolff 1835. | | Sonnenschein 1872. | | | | Gintl 1879. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.1475 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.392 | — | 0.6671 | — | 0.6208 | — | 0.6591 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 0.0070 | 0.0070 | 0.0065 | 0.0065 | 0.0015 | 0.0015 |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.051 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.265 | — | 0.5001 | — | 0.5712 | — | 0.6210 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.029 | — | 0.0306 | — | 0.0230 | — | 0.0024 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.022 | — | 0.0011 | — | 0.0013 | — | 0.0021 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.215 | 0.215 | 0.6216 | 0.4493 | 0.2280 | 0.2280 | 0.1715 | 0.1715 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.224 | — | 0.3337 | — | 0.5643 | 0.1779 | 0.7896 | 0.5573 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.159 | — | 0.3973 | — | 0.1638 | — | 0.1907 |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.034 | — | 0.0355 | — | 0.0266 | — | 0.0027 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.055 | — | 0.0190 | — | 0.2033 | — | 0.0062 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.011 | — | 0.0148 | — | 0.0247 | — | 0.0032 |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 4.354 | 2.716 | 5.6574 | 5.7030 | 5.2465 | 5.2944 | 5.7156 | 5.6814 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.618 | 0.380 | 0.4353 | 0.0115 | 0.1747 | — | 0.2034 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.344 | — | 0.6493 | — | 1.6201 | — | 0.8260 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.058 | — | 0.0200 | — | 0.2140 | — | 0.0065 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.011 | — | 0.0156 | — | 0.0260 | — | 0.0033 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.041 | 0.041 | 0.0479 | 0.0479 | 0.0180 | 0.0180 | 0.0080 | 0.0080 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.976 | — | 0.4775 | — | 0.4750 | — | 0.4620 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.959 | — | 0.9581 | — | 0.9531 | — | 0.9270 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 0.3416 | — | 0.0077 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.008 | — | 0.0004 | — | 0.0005 | — | 0.0008 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.373 | — | 0.6811 | — | 1.2141 | — | 0.6700 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.012 | 0.012 | 0.0584 | 0.0584 | 0.1020 | 0.1020 | 0.0771 | 0.0771 |
| | | a 0.179 | a 0.179 | | | b 0.0183 | b 0.0183 | | |
| | | 7.466 | 7.467 | 9.0267 | 9.0267 | 9.3413 | 9.3412 | 8.9271 | 8.9271 |
| | | 40-42.5° | L. | 47.5 ° | Brsch. | 48 ° | Brsch. Ksch.78 | 45.6 ° | Ksch. 1879. |

a. Kieselfluornatrium.

b. Fluornatrium.

c. Schneider: Die Thermen von Trentschin-Teplitz. Sitzungsbericht der k. k. Akademie der Wissenschaften. Januar-Heft 1874.

| | Teplitz-Schönau, Böhmen. | | | | | | Teplitz-Trenchin, Ungarn, Trenchin. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Steinbad-quelle.** | | **Stephans-quelle.** | | **Wiesenquelle.** | | **Bassin I.** | | **Bassin II.** | | **Bassin III.** | | **Brünnlein.** | |
| | Sonnenschein 1872. | | | | | | Schneider 1873. | | | | | | Lang 1857. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.022 | — | 0.002 | — | 0.004 | — | 0.060 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.051 | — | 0.0046 | — | 0.009 | — | 0.138 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.5018 | — | 0.5530 | — | 0.5958 | — | 1.806 | — | 1.811 | — | 1.737 | — | 1.580 | — |
| | 0.0057 | 0.0057 | 0.0040 | 0.0040 | 0.0054 | 0.0054 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.4718 | — | 0.4404 | — | 0.4586 | — | 1.713 | — | 1.718 | — | 1.648 | — | 1.207 |
| | — | 0.0061 | — | 0.0100 | — | 0.0252 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.0620 | — | 0.0715 | — | — | — | — | — | — | — | 0.235 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.2868 | 0.2868 | 0.4582 | 0.4582 | 0.3044 | 0.3044 | 0.779 | 0.779 | 0.814 | 0.814 | 0.761 | 0.761 | 2.350 | 2.350 |
| | 0.6652 | 0.4376 | 0.5391 | 0.4198 | 0.4539 | 0.2798 | 0.605 | 1.890 | 0.636 | 2.006 | 0.677 | 1.942 | 2.950 | 4.457 |
| | — | 0.1496 | — | 0.0240 | — | 0.1135 | 5.880 | 5.880 | 5.883 | 5.883 | 5.897 | 5.897 | 5.570 | 5.570 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | 12.104 | — | 12.024 | — | 12.092 | — | 1.730 | — |
| | 0.0070 | — | 0.0115 | — | 0.0293 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0144 | — | 0.0228 | — | 0.0162 | — | 0.023 | — | 0.027 | — | 0.028 | — | — |
| | — | 0.0452 | — | 0.0837 | — | 0.0504 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 6.384 | — | 6.287 | — | 6.385 | — | 0.169 |
| | 5.4014 | 5.2324 | 4.9616 | 5.7006 | 6.3913 | 6.7036 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.1596 | — | 0.0256 | — | 0.1211 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.8395 | — | 1.2664 | — | 0.7457 | — | 4.330 | — | 4.337 | — | 4.162 | — | 13.493 | — |
| | 0.0152 | — | 0.0240 | — | 0.0170 | — | 0.024 | — | 0.028 | — | 0.030 | — | — | — |
| 30 | 0.0476 | — | 0.0881 | — | 0.0531 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.0099 | 0.0099 | 0.0620 | 0.0620 | 0.0877 | 0.0877 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.4325 | — | 0.0396 | — | 0.2611 | — | 0.354 | — | 0.356 | — | 0.359 | — | 0.070 | — |
| | — | 0.8678 | — | 0.0795 | — | 0.5240 | — | 0.710 | — | 0.714 | — | 0.720 | — | 0.140 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.0883 | — | 0.2701 | — | 0.0585 | — | 5.803 | — | 5.770 | — | 5.766 | — | 5.350 |
| | — | — | 0.0238 | — | 0.0274 | — | — | — | — | — | — | — | 0.090 | — |
| 40 | — | 0.7566 | — | 0.4199 | — | 0.3943 | — | 2.659 | — | 2.666 | — | 2.560 | — | 8.245 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.012 | — | 0.001 | — | 0.002 | — | 0.032 |
| | 0.0810 | 0.0810 | 0.0752 | 0.0752 | 0.1100 | 0.1100 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 8.4532 | 8.4532 | 8.1321 | 8.1322 | 9.2032 | 9.2031 | 25.904 | 25.904 | 25.891 | 25.8906 | 25.719 | 25.718 | 27.893 | 27.893 |
| | 38.25 ° | Brsch. | 34.25 ° | Brsch. | 32.7 ° | Brsch. | 39.2 ° | c | 38.2 ° | c | 38.5 ° | c | 40 ° | L. |

| | Ort | | Teplitz-Trenchin, Ungarn, Trenchin. | | | | | | Teplitz-Warasdin, Kroatien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | Säuerling bei Kubra. | | Sinaquelle. | | Urquelle. | | | |
| | Analytiker | | Schneider 1873. | | | | v. Hauer 1859. | | v. Hauer 1858. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.022 | — | 0.048 | — | 0.075 | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.051 | — | 0.110 | — | 0.172 |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 0.709 | — | 1.749 | — | 1.676 | — | 1.272 | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.673 | — | 1.659 | — | 1.369 | — | 1.165 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.177 | — | 0.034 |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.585 | 0.585 | 0.905 | 0.905 | 0.646 | 0.646 | 0.376 | 0.376 |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.429 | — | 0.623 | 1.805 | 1.226 | 2.233 | 1.460 | 0.396 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.362 | 5.754 | 5.754 | 5.814 | 5.814 | 0.513 | 1.351 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 11.779 | — | 11.746 | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.021 | — | 0.044 | — | 0.076 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 6.252 | — | 6.320 | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 3.886 | 5.008 | — | — | — | — | — | 1.246 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 4.006 | 3.619 | — | — | — | — | 0.894 | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 14.844 | — | 4.752 | — | 5.360 | — | 4.564 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.022 | — | 0.046 | — | 0.080 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.099 | — | 0.369 | — | 0.359 | — | 0.484 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.199 | — | 0.740 | — | 0.720 | — | 0.971 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 5.433 | — | 5.860 | — | 6.230 | — | 1.187 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.068 | — | 0.013 | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 8.679 | — | 2.916 | — | 3.300 | — | 2.717 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.012 | — | 0.026 | — | 0.040 |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | 24.558 | 24.558 | 25.975 | 25.975 | 26.989 | 26.989 | 9.731 | 9.731 |
| | | | | a | 40.2 ° | a | 40 ° | L. | 56.2 °-58.7 ° | Val. HP. Sg. |

a. Schneider: Die Thermen von Trentschin-Teplitz. Sitzungsbericht der k. k. Akademie der Wissenschaften. Januar-Heft 1874.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Briefliche Mittheilung des Herrn Dr. Biedermann.
e. Ab Wasser 0.032.

| | Tercis, Frankreich, Landes. | | Termini, Sicilien. | | | | Tessière-la-Boulie, Frankr., Cantal. | | Tetschen, Böhmen. | | Thalgut, Schweiz, Bern. | | Tharand, Sachsen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | S. dela Bagnère. | | Badequelle. | | Trinkquelle (Bevuto). | | | | Josepsbad. | | | | | |
| | Coudanne 1866. | | Furitano. | | | | Vidot. | | Klinger. | | Wagner. | | Ficinus. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M. W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.028 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.064 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.360 | 0.360 | — | 0.136 | — | — | — | — |
| | 0.006 | 0.006 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 21.926 | 20.431 | 18.869 | 9.058 | 7.088 | 3.229 | 20.540 | 14.779 | — | — | 0.036 | — | 0.312 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 1.046 | 0.566 | — | — | 0.098 | — | — | 3.661 | 0.185 | — | — | — | 0.104 | 0.162 |
| | — | 1.980 | — | 9.308 | — | 3.775 | — | 0.512 | — | 0.114 | — | 0.034 | — | 0.028 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.445 | — | — | — | — | — | 0.131 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.314 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.816 | 0.134 | — | — | — | — |
| | — | — | 52.044 | 58.876 | — | 1.007 | — | — | — | — | 0.178 | — | — | — |
| | 0.303 | 0.910 | 17.765 | 17.765 | 7.087 | 7.211 | — | — | 0.136 | 0.370 | — | 0.051 | 0.104 | 0.030 |
| 20 | 0.688 | — | 6.543 | — | 1.104 | — | — | — | 0.024 | — | — | — | 0.104 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.326 | — | 0.126 | — | 0.209 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.443 | — | 5.371 | — | 3.888 | 22.217 | 28.756 | — | — | 0.715 | 0.949 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 4.937 | — | — | — | 1.405 | 1.350 | — | — |
| | 1.841 | — | 5.157 | — | 3.733 | — | 0.662 | — | 0.840 | — | 2.233 | — | 0.150 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.897 | — | 0.343 | — | 0.132 | — | 0.221 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.145 | — | — | — | — | — | 0.350 | — | 0.307 | — | — | — | 0.260 | — |
| | — | 0.290 | — | — | — | — | — | 0.702 | — | — | — | — | — | 0.330 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.586 | — | — | — | 0.183 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.851 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.279 | — | — | — | — | — | 0.455 | — | 0.438 | — | 1.338 | — | 0.213 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.015 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.030 | 0.030 | — | — | 1.693 | 1.693 | — | — | — | — | — | — | 0.208 | 0.208 |
| | | | | | | | | | — | c 0.547 | | | | |
| | 26.013 | 26.014 | 100.378 | 100.378 | 20.803 | 20.803 | 49.963 | b 49.984 | 2.651 | 2.651 | 4.699 | 4.699 | 1.463 | e 1.494 |
| | 37.5 ° | Jo. | | HP. | 47 ° | HP. | | HP. | 11 ° | HP. d | 12 ° | Hg.HP. | 12.5 ° | Hg. S. |

| Ort | | Theissholz, Ungarn. | | Thera, Griechenland, Insel. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | Alkalische Quelle. | | Schwefelquelle. | | Stahlquelle. | |
| Analytiker | | Marikowsky. | | Landerer. | | | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | 0.729 | 0.729 | 0.672 | 0.672 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | ? 2.914 | — | 0.874 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | ? 6.685 | — | 2.005 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 22.866 | 19.064 | 30.186 | 20.165 | 43.965 | 39.126 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 0.851 | 1.557 | 3.940 | 0.336 | 4.474 | 4.395 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 2.784 | 0.215 | 4.427 | — | 4.683 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 6.250 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.578 | 0.578 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 7.199 | 7.199 | — | 4.557 | 7.528 | 7.627 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 2.604 | — | — | — | 5.165 | — | 3.137 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 3.380 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 1.532 | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 4.878 | — | — | — | 2.354 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.952 | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 12.498 | — | 3.614 | — | — | — | 2.759 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 3.558 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.867 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 1.655 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 5.144 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 7.638 | — | — | — | — | — | 2.262 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.463 |
| Organische Substanz | — | 0.288 | 0.288 | — | — | — | — | — | — |
| | | 16.835 | 16.835 | 35.482 | 35.482 | 43.149 | 43.149 | 66.967 | 66.967 |
| | | 12.5 ° | HP. | 21.2 °-22.5 ° | HP. | 33.8 ° | HP. | 40 ° | HP. |

| | Thermia, Griechenland, Insel. | | | | | | | | Thermopylae, Griechenland. | | Theusser-Bad, Württemberg, Löwenstein. | | Thuez, Frankreich, Pyrénées-orient. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | No. I. | | Nr. II (UntereQuelle). | | No. III. | | Obere Quelle. | | Untere Quelle. ? | | 6 Quellen vereinigt. | | | |
| | Landerer. | | | | | | | | Landerer. | | Siegwart 1824. | | Anglada. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | 0.781 | 0.781 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 1.750 | 1.750 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.290 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.665 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| . | 59.031 | 49.304 | 128.175 | 99.612 | 92.402 | 61.048 | 67.344 | 63.912 | 1.302 | — | 0.520 | — | 0.174 | 0.174 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 4.511 | 1.307 | 41.027 | 32.577 | 52.110 | 39.706 | 21.351 | 18.384 | — | — | 0.034 | — | — | — |
| | — | 12.972 | — | 36.971 | — | 44.238 | — | 6.723 | — | 1.235 | — | 0.533 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.255 | — | — | 0.631 | 0.726 | 0.062 |
| | 6.889 | 10.939 | 28.636 | 39.319 | 17.979 | 33.660 | 7.968 | 11.719 | 12.188 | 12.188 | 4.047 | 4.090 | — | 0.313 |
| 20 | 4.590 | — | 16.203 | — | 23.016 | — | 4.251 | — | 2.083 | — | 12.685 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 4.578 | — | 5.862 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.059 | — | 7.078 | — | 0.165 |
| | — | 12.479 | — | 36.644 | — | 40.225 | — | 3.124 | — | — | — | — | 1.237 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.334 | — |
| | 11.980 | — | 30.841 | — | 33.061 | — | 4.228 | — | 5.625 | — | 5.814 | — | — | — |
| | — | — | 4.819 | — | 6.171 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | — | — | ? 2.409 | — | — | — | 0.796 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 4.210 | — | — | — | 1.597 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.594 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.139 | — | 7.215 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | — | — | — | — | 0.750 | — | 3.437 | — | 3.553 | — | 0.955 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.154 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.393 | 0.393 |
| | 87.001 | 87.001 | 249.701 | 249.701 | 224.739 | 224.739 | 107.963 | 107.962 | 26.862 | 26.862 | 23.100 | 23.100 | 3.660 | 3.659 |
| | 38.8 ° | S. | 45 ° | HP. S. | 55 ° | S. | 45-55 ° | HP. | 52.5 °-57.5 ° | HP. | 12.5 ° | HP.Hg. | 45 ° | HP. |

| Ort | | Tiefenbach, Bayern, Allgau. | | Tiefenkasten, Schweiz, Graubünden. | | Tiermas, Spanien, Zaragoza. | | Tiflis, Russland, Kaukasus. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | **Petersquelle.** | | | | **Bebutoffquelle.** | |
| Analytiker | | Zängerle 1864. | | (v. Planta-Reichenau?) a | | Moreno y Lletget. | | Otten 1880. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | H.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.0021 | 0.0021 | — | — | — | — | 0.002 | 0.002 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.0103 | — | — | — | 0.414 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.0236 | — | — | — | 0.950 | 0.117 | 0.117 |
| Schwefelcalcium | $CaS$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.054 | 0.054 | — | — | — | — | — | 0.038 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | 0.039 | 0.039 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.249 | — | 5.876 | — | 21.770 | 17.548 | 0.855 | 0.754 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.008 | 0.008 | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.046 | — | — | 2.139 | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.183 | — | 5.575 | — | 6.504 | — | 0.067 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.044 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 22.862 | 22.603 | — | 2.149 | 0.369 | 0.250 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | 5.349 | 8.053 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 6.373 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.277 | — | — | — | 0.004 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.736 | — | 0.085 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 4.903 | 5.016 | — | 7.812 | — | — | 0.873 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.175 | 0.114 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.238 | — | 17.048 | — | 1.695 | — | 0.087 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.292 | — | — | — | 0.004 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.066 | — | — | — | 0.542 | — | 0.463 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.132 | — | — | — | 1.087 | — | 0.928 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 3.815 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.121 | — | 5.996 | — | 1.036 | — | 0.568 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.0055 | — | — | — | 0.219 | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.223 | 0.223 | — | — | — | — | 0.295 | 0.295 |
| | | | | | | | | c 0.056 | c 0.056 |
| | | 5.9284 | 5.9282 | 46.078 | 46.078 | 38.282 | 38.282 | 3.204 | 3.203 |
| | | | Hg. A. Ph.1865 | 10° | b | 40° | Rb. 121 | | d |

a. Unvollständige Analyse.
b. Gsell-Fels: Die Kurorte der Schweiz. Zürich, Schmidt 1880.
c. Unterschwefligsaures Natron.
d. Nach einer brieflichen Mittheilung des Herrn Magister Stackmann in Tiflis.
e. Lösliche Kieselsäure.
f. Ab Wasser 0.443.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.

| | Tiflis, Russland, Kaukasus. | | | | Tobelbad, Steiermark. | | Tönnisstein, Rheinprovinz. | | | | | | Tolfa, Italien, Romagna. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Kogilloquelle.** | | **Mirsojeff-quelle.** | | **Ludwigsquelle.** | | **Badebrunnen.** | | **Heilbrunnen.** | | **Trinkbrunnen.** | | | |
| | Stackmann 1881. | | Otten 1880. | | Redtenbacher. | | Bischof. | | Fresenius 1869. | | Bischof. | | Carpi. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.008 | 0.008 | 0.002 | 0.002 | — | — | — | — | 0.0001 | 0.0001 | — | — | — | — |
| | 0.007 | 0.007 | — | — | — | — | — | — | 0.008 | 0.008 | — | — | — | — |
| | 0.040 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.268 | 0.361 | 0.215 | 0.215 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.105 | — | 0.030 | — | — | — | — | — | 0.847 | — | — | — | — |
| | 0.006 | 0.006 | 0.039 | 0.039 | — | — | — | — | 0.060 | 0.060 | — | — | — | — |
| | 3.157 | — | 0.853 | 0.764 | 0.035 | — | 1.432 | — | 14.022 | — | 5.339 | — | 2.865 | — |
| | — | — | — | — | 0.011 | 0.011 | — | — | 0.0446 | 0.0446 | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.025 | — | — | — | — | — | — | — | 7.208 | — | 0.504 | 0.030 | — |
| | — | — | — | 0.062 | — | 0.015 | — | 1.050 | — | 4.246 | — | 4.477 | — | 1.909 |
| | — | — | — | — | — | 0.016 | — | — | — | 0.0006 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0007 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.005 | — | — | — | 0.0014 | — | — | — | 0.678 |
| 15 | — | 1.893 | — | — | — | — | — | 0.203 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.128 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.123 | — | 0.035 | — | 0.074 | 0.074 | — | — | 0.990 | — | — | — | — | — |
| | 0.054 | — | 0.380 | 0.098 | 0.262 | — | 0.521 | — | 1.475 | — | 0.781 | — | — | — |
| | — | — | — | — | 1.375 | 1.596 | — | — | — | 1.705 | — | 0.040 | 1.732 | 0.931 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.018 | — | — | — | 0.0007 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0008 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.037 | — | 0.004 | — | 0.010 | — | 0.558 | — | 0.280 | — | 0.785 | — | 1.015 |
| | — | — | — | — | — | 0.004 | — | — | — | 0.0038 | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.068 | — | 0.173 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.621 | — | 0.739 | — | — | — | 11.055 | 12.809 | 25.916 | 44.797 | 12.161 | 18.886 | — | 3.559 |
| | 0.034 | — | — | — | 0.486 | 0.251 | 5.358 | 5.358 | 16.370 | 4.830 | 14.088 | 13.365 | — | 0.896 |
| | 2.151 | — | 0.081 | — | 3.823 | — | 6.749 | — | 5.512 | — | 5.812 | — | 13.500 | — |
| | 0.039 | — | 0.004 | — | 0.011 | — | 0.952 | — | 0.295 | — | 0.826 | — | 1.068 | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.004 | — | — | — | 0.004 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0046 | 0.0046 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.007 | 0.007 | — | — | 0.0035 | 0.0035 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 3.330 | e 0.541 | 0.473 | — | 0.143 | — | 0.260 | — | 0.274 | — | 0.390 | — | 0.048 | — |
| | — | 3.750 | — | 0.949 | — | 0.266 | — | 0.522 | — | 0.550 | — | 0.783 | — | 0.096 |
| | — | 1.757 | — | — | — | 0.021 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 1.470 | — | 2.094 | — | — | — | — | — | 4.286 |
| | — | — | — | — | 0.002 | — | — | — | 0.0005 | — | — | — | 0.260 | — |
| 40 | — | 1.723 | — | 0.485 | — | 2.504 | — | 3.619 | — | 0.391 | — | 0.557 | — | 6.133 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.259 | 2.259 | 0.300 | 0.300 | 0.120 | 0.120 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | c 0.079 | c 0.079 | | | | | | | | | | | | |
| | 12.176 | f12.619 | 3.121 | 3.121 | 6.371 | 6.370 | 26.327 | g26.341 | 64.9808 | 64.9813 | 39.397 | 39.397 | 19.503 | 19.503 |
| | 33.1 ° | d | 47 ° | d | 29 ° | HP. | 10 ° | Hg. Ksch. 1868. | 10.8 ° | Val. | 10.2 ° | Hg. Ksch. 1868. | | HP. |

| Ort | | Tongern (Tongres), Belgien, Limburg. | | | | | | Topolschiz, Steiermark. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Fontaine I. | | Fontaine II. | | Plinіusquelle. | | | |
| Analytiker | | Payssé. | | | | Laminne. | | Demagri. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | — | — | 0.090 | — | 0.690 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | — | — | 0.020 | — | 0.655 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.052 | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | ? 5.500 | — | ? 7.039 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.192 | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.042 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.114 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 0.275 | 0.390 | 0.092 | 0.975 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 24.186 | 24.186 | 23.010 | 23.010 | 0.418 | 0.372 | 1.428 | 1.428 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | — | — | 1.555 | — | 1.960 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | ? 15.714 | — | ? 20.110 | — | 0.120 | — | — | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.010 | 0.010 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 0.595 | — | 0.432 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.020 | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 8.642 | — | 11.060 | — | 0.884 | — | 0.680 |
| Sauerstoff | $O$ | — | 1.572 | — | 2.011 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | a 0.201 | | |
| | | 39.900 | 39.900 | 43.120 | 43.120 | 2.680 | 2.680 | 4.170 | 4.170 |
| | | 12.5 ° | S. | 16.2 ° | S. | | Chem. Centrbl. | 32.5-36° | HP. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.
b. R. Hinterberger: Die Thermal- und Schlammbäder von Topusko. Wien, Braumüller 1864.
c. Eisenchlorür.
d. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.801.

| | Topusko, Kroatien. | | | | | | Toropetz, Russland, Pleskau. | | Torpa, Schweden. | | Torre dell' Annunziata, Neapel. | | Torre de San Miguel, Span., Zaragoza. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Schlammbad.** | | **Spiegelbad.** | | **Wiesenquelle.** | | | | **Alte Quelle.** | | **Acq. Vesuviana Nunziante.** | | | |
| | Schneider 1862. | | | | | | Hess. | | Berlin. | | Ricci 1831. | | Camps y Camps. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.173 | 0.173 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.280 | 0.280 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.000 | 2.000 | 9.506 | 3.487 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.336 | — | 0.313 | — | 0.323 | — | 2.621 | 0.638 | 107.826 | 93.628 | 4.995 | — | 2.623 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | 4.087 | 13.780 | — | 5.085 | — | — |
| | — | 0.319 | — | 0.297 | — | 0.306 | 1.043 | 1.043 | — | 2.132 | — | 3.282 | — | 2.488 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.690 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.810 | — | 0.007 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.566 | — | 0.005 | — | — | — | — |
| | 0.269 | 0.269 | 0.248 | 0.248 | 0.269 | 0.269 | — | — | — | — | 5.933 | — | — | — |
| | 0.274 | — | 0.315 | — | 0.296 | — | — | — | — | — | — | — | 3.395 | 3.540 |
| | 0.909 | 0.945 | 0.901 | 0.901 | 0.875 | 0.875 | — | — | — | — | — | 3.407 | 0.012 | 0.012 |
| 20 | — | — | 0.022 | — | 0.032 | — | — | — | — | — | — | — | 0.260 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.032 | — | 0.020 | — | 0.021 | — | — | — | — | — | 0.867 | — | 0.136 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.113 | — | 0.180 | — | 0.175 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 2.530 | — | 17.096 | 9.677 | 15.136 | — | 2.969 |
| | 0.038 | — | — | — | — | — | — | — | 13.072 | — | 10.489 | — | — | — |
| | 3.146 | — | 3.114 | — | 3.108 | — | — | — | 2.768 | — | 4.262 | — | 10.152 | — |
| | 0.033 | — | 0.021 | — | 0.022 | — | 1.313 | — | 0.014 | — | 0.913 | — | 0.143 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.063 | 0.063 | 0.069 | 0.069 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.417 | — | 0.427 | — | 0.446 | — | 0.006 | — | 0.460 | — | 0.390 | — | 0.100 | — |
| | — | 0.594 | — | 0.604 | — | 0.599 | — | 0.012 | — | 0.923 | — | 0.783 | — | 0.201 |
| | — | 0.231 | — | 0.241 | — | 0.282 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.952 | — | 0.956 | — | 0.933 | — | — | — | — | — | — | — | 2.799 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.265 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.967 | — | 1.914 | — | 1.911 | — | — | — | 0.656 | — | 0.557 | — | 4.540 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.140 | 0.140 | — | — | — | — |
| | | | | | | | c 0.240 | — | | | — | a 13.562 | | |
| | 5.422 | 5.422 | 5.361 | 5.361 | 5.371 | 5.371 | 5.488 | d 6.289 | 130.883 | 130.883 | 46.234 | 46.233 | 16.685 | 16.685 |
| | 49 ° | b | 49 ° | b | 57 ° | b | 8.8 ° | HP. | 13 ° | Ksch. 1878. | 30.5 ° | Hg. Jo. | 13.8 ° | Rb. 427 |

| Ort | | Torres Vedras, Portugal, Estremadura. | | Traishorloff, Hessen-Darmstadt. | | Trebas, Frankreich. Tarn. | | Trescore, Italien, Bergamo. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | | | Sorg. Beroa. | |
| Analytiker | | Rennie. | | Jochheim. | | Lamothe. | | Ruspini 1845. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | ? 2.257 | ? 2.257 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | ? | — | 0.655 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | ? | — | 1.503 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 11.068 | 11.068 | 3.915 | — | 4.320 | 0.368 | 6.861 | 4.287 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 1.840 | 2.332 | — | 0.944 | 5.306 | 5.155 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 3.139 | — | 2.646 | — | 2.618 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 14.974 | 10.021 | — | — | — | 0.113 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 2.604 | 0.143 | 0.143 | 1.193 | — | 1.160 | 1.351 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.217 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.853 | — | — | — | 1.390 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 1.144 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 19.108 | 23.199 | — | 4.643 | — | 4.951 | — | 0.146 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 2.778 | — | 2.253 | 1.589 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | 4.075 | — | 3.436 | — | 3.169 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.898 | — | — | — | 1.463 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 1.205 | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.469 | — | 0.156 | — | — | — | 0.109 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.941 | — | 0.313 | — | — | — | 0.219 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.670 | — | 0.223 | — | — | — | 1.851 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.347 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 0.687 | 0.687 |
| | | 50.500 | 50.500 | 12.382 | 12.382 | 10.412 | 10.412 | 20.421 | 20.421 |
| | | 43.8 ° | HP. | 12.5 ° | HP.JH. | 15 ° | Hg. | 15 ° | Schv. |

a. Bei Hager dieselben Mengen für 1000.
b. Ab Wasserstoff 0.008.

| | Trescore, Italien, Bergamo. | | Trillo (Baños de Carlos III), Spanien, Guadalajara. | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **S. Pancrazio.** | | **Condesa.** | | **Director.** | | **Hospital.** | | **Piscina.** | | **Princesa.** | | **Principe.** | |
| | Ruspini 1847. | | Gonzalez y Crespo 1846. | | | | Saenz Diez. | | Gonzalez y Crespo 1846. | | | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | ? 1.919 | ? 1.919 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.557 | — | — | — | 0.542 | — | — | — | 1.681 | — | — | — | — | — |
| | — | 1.278 | — | — | — | 1.243 | — | — | — | 1.665 | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.023 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.150 | 0.150 | — | — | — | — | — | — |
| | 5.835 | 3.646 | 7.921 | 0.587 | 5.479 | — | 0.512 | — | 2.496 | — | 7.490 | — | 5.590 | 2.744 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 1.457 | 1.329 | — | — | — | — | — | — | — | 0.263 | — | — | 1.289 | — |
| | — | 2.225 | — | 6.958 | — | 4.693 | — | 0.194 | — | 2.061 | — | 7.106 | 2.883 | 7.089 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.235 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | 0.332 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.227 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.504 | 0.504 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 3.034 | — | — | 0.313 | 0 729 | — | — | — | 5.659 | — | 3.456 |
| | 0.986 | 1.148 | 2.496 | 2.496 | — | — | 4.822 | 4.822 | 3.743 | 3.410 | — | — | — | 1.630 |
| 20 | 0.184 | — | 4.178 | — | 1.356 | — | 14.509 | — | 6.347 | — | 5.420 | — | 5.157 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.422 | — | 1.516 | — | 0.131 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | 8.231 | — | 3.955 | — | — | — | — |
| | — | 0.328 | — | 6.204 | — | 4.638 | — | — | — | — | — | 3.631 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.694 | — | 4.609 | — | 7.187 | — | 4.420 | — | — | — | 5.386 | — | — | — |
| | — | — | 1.497 | — | 2.244 | — | 0.138 | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.009 | — | — | — | — | — | 0.090 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.018 | — | — | — | — | — | 0.180 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.984 | — | 7.595 | — | — | — | 0.739 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.090 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.455 | — | — | — | 2.905 | — | 2.777 | — | — | — | 1.161 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.295 | — | — | — | 0.278 | — | — | — | 0.890 | — | — | — | — |
| | 0.584 | 0.584 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 14.225 | 14.225 | 20.701 | 20.701 | 16.808 | b 16.816 | 25.548 | 25.548 | 14.267 | 14.267 | 18.296 | 18.296 | 14.919 | 14.919 |
| | 19.5 ° | Hg. a | 28.7 ° | Rb. 310 | 23.8 ° | Rb. 309 | | Jo. | 26.2 ° | Rb. 109 | 30 ° | Rb. 310 | 27.5 ° | Rb. 310 |

| Ort | | Trillo (Baños de Carlos III), Spanien, Guadalajara. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Reina. | | Aguas del Rey. | | Fuente del Rey. | | Sta Teresa. | |
| Analytiker | | Gonzalez y Crespo 1846. | | | | | | Gonzalez y Crespo 1847. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 6.020 | 0.341 | 6.670 | 1.715 | 6.730 | 1.067 | 6.080 | 0.378 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | 0.347 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 5.387 | — | 4.295 | — | 5.372 | — | 4.208 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.790 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.551 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 1.558 | — | — | — | 0.362 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 2.330 | 2.330 | 1.530 | 1.091 | 1.530 | 1.530 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 2.770 | — | 1.730 | — | 2.820 | — | 1.840 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 1.428 | — | 2.490 | — | 2.765 | — | 2.056 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 5.640 | — | 6.357 | — | 6.883 | — | 7.314 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 4.061 | — | 3.744 | — | 3.989 | — | 3.514 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 1.503 | — | 2.621 | — | 2.910 | — | 3.738 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 16.684 | 16.684 | 16.295 | 16.295 | 17.979 | 17.979 | 15.172 | a 15.297 |
| | | 28.7 ° | Rb. 310 | 28.7 ° | Rb. 309 | 28.7 ° | Rb. 309 | 28.7 ° | Rb. 310 |

a. Ab Kohlensäure, Wasserstoff und Wasser 0.125.
b. Stimmt fast genau mit der Analyse der Marienquelle (Anal. Geistlerner) bei HP. überein.

| | Tritoli, Italien, Neapel. | | Troistorrens, Schweiz, Wallis. | | Truskawice, Galizien. Sambor. | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | Bitterquelle. b | | Bronislawa-quelle. | | Eduardsquelle. | | Ferdinands-quelle. | | Marienquelle. | |
| | Giudice. | | Gosse. | | Torosiewicz 1835. | | Wolf. | | Radzinewsky 1880. | | Torosiewicz 1835. | | Radzinewsky 1880. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.101 | 0.101 | 0.175 | 0.175 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.797 | — | 0.197 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.276 | 4.104 | — | 0.452 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.128 | — | 5.597 | — | 0.171 | — | 42.750 | — | 12.900 |
| | — | — | — | — | 0.107 | 0.107 | — | — | — | — | 0.120 | 0.120 | 0.224 | 0.224 |
| | 52.549 | 52.549 | — | — | 35.100 | 28.327 | 86.287 | 64.092 | 6.043 | — | 549.043 | 545.310 | 41.458 | 20.753 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.036 | 0.036 | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 9.517 | 9.517 | — | — | — | — | — | — | — | — | 94.806 | 56.174 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 6.330 | — | 16.867 | — | 5.605 | — | 16.844 | — | 10.034 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.007 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.013 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.150 | — | 6.540 | — | 0.200 | — | 49.950 | — | 15.072 | — |
| | — | — | — | — | 12.850 | 17.268 | 3.393 | 23.914 | 0.194 | 3.917 | — | — | 4.369 | 24.462 |
| | 11.009 | 11.009 | 23.703 | 23.703 | 5.040 | 5.040 | 7.710 | 7.710 | 4.652 | 4.652 | 105.050 | 153.889 | 5.248 | 5.248 |
| 20 | — | — | 5.028 | — | 4.280 | — | 14.632 | — | 16.346 | — | 16.450 | — | 7.833 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.007 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.852 | — | 0.186 | — | 0.079 | — | 0.197 | — | 0.157 | — | 0.413 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.027 | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 2.509 | — | — | — | — | — | 7.507 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 3.432 | — | 6.513 | — | — | — | 3.288 | — | 4.858 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 16.731 | — | 3.686 | — | 6.405 | — | 5.408 | — | 4.450 | — | 4.733 | — |
| | — | — | 0.897 | — | 0.196 | — | 0.083 | — | 0.207 | — | 0.165 | — | 0.435 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.029 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.022 | 0.022 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.034 | 0.034 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | 0.243 | — | 0.117 | — | 0.125 | — | 0.260 | — | 0.197 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.487 | — | 0.235 | — | 0.251 | — | 0.522 | — | 0.395 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 8.577 | — | — | — | — | — | 6.004 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.005 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 10.718 | — | 0.347 | — | 0.154 | — | 3.418 | — | 0.881 | — | 0.282 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.422 | — | 0.104 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.009 | 0.009 | — | — | 0.130 | 0.130 | 0.765 | 0.765 |
| | 73.075 | 73.075 | 46.359 | 46.359 | 61.652 | 61.652 | 125.309 | 125.309 | 36.248 | 36.248 | 820.722 | 820.722 | 80.509 | 80.509 |
| | 53.7 ° | HP. | | LH. HP. | | L. | 8 ° | HP. | | Ksch. 1881. | 10.9 ° | L. | | Ksch. 1881. |

| | Ort | | Truskawice, Galizien, Sambor. | | | | Tübingen, Württemberg. | | Tüffer, Steiermark, Cilli. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | Naphthaquelle. | | Sophienquelle. | | Wilhelmstift. | | Franz-Josephs-Bad. | |
| | Analytiker | | Radzinewsky 1880. | | Wolf. | | Sigwart. | | Wertheim 1875. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 1.997 | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | 0.132 | 0.132 | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 0.345 | — | 85.730 | 70.619 | — | — | 0.074 | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 1.718 | — | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.327 | — | 14.748 | — | — | — | 0.070 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.086 | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 2.333 | — | 3.125 | 3.125 | 0.065 | 0.065 |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.952 | — | — | 14.784 | 3.125 | 0.661 | 0.410 | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.541 | 1.307 | 7.058 | 9.230 | — | 2.083 | 0.170 | 0.371 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | 14.923 | — | — | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.049 | — | 0.141 | — | — | — | 0.054 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 1.163 | — | 3.026 | 4.716 | 7.319 | — | 0.004 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.245 | 0.428 | — | — | 2.222 | — | 1.273 | 1.057 |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 4.109 | — | 3.345 | — | 30.000 | — | 1.727 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.051 | — | — | — | — | — | 0.057 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | 0.149 | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.239 | 0.239 | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.117 | — | 0.305 | — | — | — | 0.215 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.235 | — | 0.612 | — | — | — | 0.433 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.433 | — | — | — | 11.666 | — | 0.636 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.033 | — | — | — | 0.029 | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.418 | — | 0.351 | — | 18.334 | — | 1.233 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | 0.107 | 0.107 | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | — | a 0.097 |
| | | | 7.360 | 7.360 | 116.072 | 116.072 | 43.188 | 43.188 | 4.020 | 4.020 |
| | | | 10° | Ksch. 1881. | 6.6° | HP. | | HP. | 37.5° | b |

a. Schwefelsaure Thonerde.
b. J. Brum: Das Mineralbad Tüffer. Wien, Seidel & Sohn 1875.
c. Kieselsaure Magnesia.
d. Ab Wasser 0.162.
e. Ab Wasserstoff 0.005.
f. Nach Meyer-Ahrens jetzt durch Bergrutsch verschüttet.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.021.
h. Ab Wasserstoff und Wasser 0.032.
i. Ab Wasserstoff und Wasser 0.027.

| | Tüffer, Steiermark, Cilli. | | Tür, Siebenbürgen, Blasendorf. | | Tunbridge-Wells, England, Kent. | | Tusis, Schweiz, Graubünden. | | (Uj-) Tusnád, Siebenbürgen, Kronstadt. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Römerbad.** | | **Bitterwasser.** | | | | | | **Badequelle** | | | | | |
| | | | | | | | | | **I.** | | **II.** | | **III.** | |
| | Hruschauer. | | Török 1847. | | Powell 1856. | | Capeller 1860. | | Dietrich 1866. | | | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.062 | 0.062 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.799 | — | 13.28 | 11.61 | 0.422 | — | 0.081 | — | 22.376 | 17.996 | 12.882 | 6.896 | 11.200 | 5.279 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.203 | — | — | — | 0.050 | — | — | — | 3.161 | 3.161 | 1.837 | 1.837 | 1.738 | 1.738 |
| | — | — | — | 1.59 | 0.066 | — | — | 0.077 | 5.183 | 8.627 | 3.176 | 7.552 | 1.531 | 6.112 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.195 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.654 | — | — | — | 0.185 | — | — | — | 0.468 | — | 0.857 | — | 0.682 |
| | — | — | — | — | — | 0.197 | — | — | — | 0.331 | — | 0.630 | — | 0.495 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 157.03 | 129.75 | — | — | 1.335 | 1.074 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.339 | 0.238 | 26.04 | 49.09 | — | — | 0.406 | 0.406 | — | — | — | — | — | — |
| 20 | 0.016 | — | — | — | 0.241 | — | 1.009 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.270 | — | 0.106 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.077 | — | — | — | — | — | 0.685 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 30.96 | — | 0.541 | — | — | — | 3.184 | — | 6.097 | — | 5.283 |
| | — | — | 24.59 | — | — | 0.067 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.593 | — | 2.06 | — | — | — | 3.725 | — | 4.471 | — | 5.681 | — | 5.947 | — |
| | — | — | — | — | 0.848 | — | 0.112 | — | 0.946 | — | 1.800 | — | 1.415 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.017 | 0.017 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.866 | — | — | — | — | — | 0.156 | — | 1.000 | — | 0.650 | — | 0.950 | — |
| | — | 0.844 | — | — | — | — | — | 0.313 | — | 2.006 | — | 1.304 | — | 1.906 |
| | — | 0.499 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.133 | — | 1.825 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.075 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.363 | — | — | — | 0.103 | — | 2.338 | — | 1.385 | — | 0.885 | — | 1.313 |
| | — | — | — | — | — | 0.016 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.163 | 0.163 | — | — | — | — | — | — |
| | — | c 0.303 | | | | | | | | | | | | |
| | 2.816 | d 2.978 | 223.00 | 223.00 | 1.702 | e 1.707 | 6.987 | 6.987 | 37.199 | g 37.220 | 26.043 | h 26.075 | 22.781 | i 22.808 |
| | 36.3 ° | L. Hg. | | Hg.HP. L. | 10 ° | Hg. Jo. | | Hg.HP. MA. | 22.75 ° | HP. | 23.85 ° | HP. | 22.25 ° | HP. |

| Ort | | (Uj-) Tusnád, Siebenbürgen, Kronstadt. | | | | | | Twer, Russland, Twer. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Principalquelle. | | Trinkquelle I. | | Trinkquelle II. | | Aeltere Quelle. | |
| Analytiker | | Dietrich 1866. | | | | | | Reuss. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | 0.064 | 0.064 | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 3.667 | — | 22.875 | 18.492 | 8.561 | 5.560 | 2.857 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 2.954 | 2.954 | 1.111 | 1.111 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 3.155 | 5.357 | 8.821 | 1.173 | 3.104 | — | 1.851 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.068 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.212 | — | 0.456 | — | 0.602 | — | 0.510 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.135 | — | 0.322 | — | 0.434 | — | 0.364 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 11.203 | 13.229 | — | 3.064 | — | 2.266 | 0.194 | 2.876 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 6.919 | 6.919 | — | — | — | — | 0.456 | 0.456 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 14.256 | — | 4.496 | — | 2.507 | — | 5.774 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.386 | — | 0.920 | — | 1.240 | — | 1.040 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_3(SiO_3)$ | 1.100 | — | 1.050 | — | 0.650 | — | 0.404 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 2.207 | — | 2.107 | — | 1.304 | — | 0.811 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 3.951 | — | — | — | — | — | 1.311 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.026 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 7.736 | — | 1.456 | — | 0.885 | — | 2.527 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | 1.107 | 1.107 |
| | | | | | | | | e 4.604 | e 4.604 |
| | | 37.551 | a37.544 | 37.716 | b37.736 | 15.242 | c15.266 | 16.462 | d16.485 |
| | | 11.75 ° | HP. | 19.25 ° | HP. | 19.9 ° | HP. | 7.5 ° | HP. S. |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.020.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.024.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.023.
e. Doppeltkohlensaures Kali.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.048.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.013.
h. Phosphorsaure Thonerde.
i. Schwefelsaure Thonerde.
k. Kalkaluminat.
m. Phosphorsäure.
n. Erdöl.
o. Natriumsulfhydrat.

| | Twer, Russland, Twer. | | Ueberkingen, Württemberg. | | Ueberlingen, Baden, Seekreis. | | Uebersaxen, Tyrol, Bregenzwald. | | Ugod, Ungarn, Veszprim. | | Uhlemühle, Hannover, Verden. | | Ullersdorf, Mähren. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Neuere Quelle.** | | | | | | **Eisenquelle.** | | | | | | **Elisabeth- & Marienquelle.** | |
| | Hübenthal. | | Leube 1832. | | Pfeffer 1838. | | Kofler 1866. | | Bolemann 1823. | | Westrumb. | | v. Hauer 1868. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.898 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.883 | — | — | — | 0.613 | — | — | — | 5.234 | — | 0.130 | — | 0.447 | 0.146 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | 0.031 | — | — | 0.518 | — | — | — | — |
| | — | 0.951 | — | — | — | 0.123 | — | — | — | 4.360 | — | 0.123 | — | 0.131 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.136 | — | 0.029 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | 1.173 | — | — | — | 0.191 | — | — | — | — | — | — | — | 0.102 |
| | — | 0.845 | — | — | — | 0.118 | — | 0.133 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.473 | — | 0.477 | — | — | — | 7.839 | — | 0.423 | 0.263 | 0.516 | — |
| | — | — | — | 0.302 | 0.025 | — | 0.016 | — | 3.312 | 9.545 | 0.228 | 0.228 | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.123 | — | 0.475 | — | — | — | 0.495 | — | 0.170 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.067 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.291 |
| | 0.212 | 2.199 | 0.599 | 1.098 | — | 0.400 | — | — | — | 14.679 | — | 0.218 | 1.646 | — |
| | 0.475 | 0.475 | 0.569 | 0.246 | 1.267 | 1.294 | 0.135 | 0.194 | 7.348 | — | — | — | — | — |
| | 5.774 | — | 12.827 | — | 1.789 | — | 4.024 | — | 10.580 | — | 1.594 | — | 0.170 | — |
| | 2.415 | — | 0.129 | — | 0.839 | — | 0.381 | — | 0.521 | — | 0.179 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.070 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.014 | 0.014 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.703 | — | — | — | 0.366 | — | 0.065 | — | 0.130 | — | 0.048 | — | 0.245 | — |
| | — | 1.411 | — | — | — | 0.734 | — | — | — | 0.261 | — | 0.096 | — | 0.492 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.124 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.766 | — | 4.989 | — | 0.634 | — | 1.505 | — | 1.913 | — | 0.558 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.052 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 3.690 | — | 7.839 | — | 1.340 | — | 2.629 | — | 3.193 | — | 0.946 | — | 1.069 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.038 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.212 |
| | 1.068 | 1.068 | — | — | — | — | 0.026 | 0.026 | n 0.130 | n 0.130 | 0.065 | 0.065 | 0.031 | 0.031 |
| | e 5.462 | e 5.462 | | | | | h 0.040 | i 0.015 | | | | | | o 1.479 |
| | | | | | | | — | k 0.002 | | | | | | |
| | | | | | | | — | m 0.023 | | | | | | |
| | 18.992 | f 19.040 | 14.597 | 14.597 | 5.512 | g 5.526 | 4.718 | 4.718 | 35.094 | 55.094 | 2.667 | 2.667 | 3.953 | 3.953 |
| | 5 ° | HP. S. | 10.5 ° | Hy. | 13.7-15° | L. | | A. Ph. 1867. | 12.5 ° | HP. | 5.6 ° | Hg. S. | 28.8 ° u. 27.5 ° | Brsch. HP. |

| Ort | | St. Ulrich, Elsass. | | Undary, Russland, Simbirsk. | | Unterentfelden, Schweiz, Argau. | | Urawel, Russland, Kaukasus. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | | | | |
| Analytiker | | Kirchleger. | | | | Meyer 1826. | | Skorow. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | — | — | 1.562 | — | 0.312 | — | 2.066 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | 2.050 | 1.587 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | 0.163 | 0.079 | — | 0.265 | — | 0.296 | — | 1.445 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | 0.764 | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | 0.055 | — | 0.531 | — | — | — | 0.339 |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.040 | — | 0.380 | — | — | — | 0.232 |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.831 | 0.700 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 0.287 | 0.287 | — | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.140 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 2.004 | — | 0.412 | 2.946 | 4.440 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 2.868 | 3.493 | — | — | 11.139 | 11.139 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 7.032 | — | 0.344 | — | 1.837 | — | 11.727 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.113 | — | 1.085 | — | 0.148 | — | 0.663 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.082 | — | — | — | 0.052 | — | 0.475 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | 0.104 | — | 0.953 |
| Kieselsaurer-Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.156 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 2.702 | — | — | — | 0.565 | — | 3.831 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | 0.293 | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 4.360 | — | — | — | 0.963 | — | 6.655 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 7.390 | a 7.392 | 8.489 | b 9.311 | 3.180 | 3.180 | 29.016 | c 29.034 |
| | | | Hy. | | HP. | | MA. | 16.2° | Ksch. 1872 |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
b. Ab Wasserstoff, Wasser und Kohlensäure 0.821.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.018.
d. Kieselsaure Magnesia.
e. Schwefelsaures Zinkoxyd.
f. Schwefelsaures Kupferoxyd.
g. Schwefelsaure Thonerde.

| | Urberoaga de Alzola, Span, Guipuzc. | | Uriage, Frankreich, Isère. | | Ussat, Frankreich, Ariége. | | Utzera, Russland, Kaukasus. | | Valdagno, Italien, Vicenza. | | Val de la Cueva, Spanien, Madrid. | | Valdieri, Italien, Cuneo. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | S. principale. | | | | | | | | | | St. Lucia. | |
| | Saenz Diez 1876. | | Lefort 1865. | | Tilhol 1856. | | Struve. | | Bizio 1864. | | Moreno y Lletget 1850. | | Peyrone & Brugnatelli. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.113 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.259 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 4.088 | — | — | — | — | — | 0.1156 | — | — | — | 0.393 |
| | 0.010 | 0.010 | — | — | — | — | — | — | 0.1008 | 0.1008 | — | — | — | — |
| | 0.798 | — | 63.578 | 47.297 | 0.517 | — | — | — | 0.2052 | — | 1.736 | — | 0.452 | — |
| | 0.005 | 0.005 | 0.078 | 0.078 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.249 | 0.057 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0929 | — | — | — | — |
| | — | 0.953 | — | 12.401 | — | 0.490 | — | — | — | — | — | 1.647 | — | 0.079 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.023 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.045 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.478 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.128 | 0.128 | 4.777 | — | 0.200 | 0.200 | — | — | 0.1351 | — | — | — | 0.598 | 0.139 |
| | — | — | 13.235 | 27.751 | 0.465 | 1.093 | — | — | 0.3568 | — | 95.269 | 97.377 | 0.474 | 0.758 |
| | 0.081 | 0 323 | 6.048 | 6.048 | 2.322 | 2.322 | — | — | 4.0232 | 3.4278 | 10.280 | 10.280 | — | — |
| 20 | 0.526 | — | 10.169 | — | 1.431 | — | — | — | — | — | 5.523 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.278 | — | — | — | — | — | — | 0.8176 | 1.9204 | — | — | — | 0.007 |
| | — | 0.002 | — | — | — | — | — | — | 0.0014 | 0.0014 | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 0.488 | — | — | — | 0.0724 | — | 2.061 | — | 0.048 |
| | — | 0.398 | — | 3.133 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 2.789 | 2.789 | — | — | — | — | — | — |
| | 0.903 | — | 5.333 | — | 10.590 | — | 20.362 | — | — | — | 7.335 | — | — | — |
| | 0.293 | — | — | — | — | — | 1.365 | — | 1.1608 | — | — | — | 0.007 | — |
| 30 | 0.002 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.008 | 0.008 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0099 | 0.0099 | — | — | 0.056 | 0.056 |
| | — | — | 0.021 | 0.021 | — | — | — | — | 0.0001 | 0.0001 | — | — | — | — |
| 35 | 0.257 | — | 0.790 | — | — | — | — | — | 0.5082 | — | — | — | 0.071 | — |
| | — | 0.515 | — | 1.585 | — | — | — | — | — | 0.5274 | — | — | 0.795 | 1.024 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.083 | — |
| | — | 0.087 | — | — | — | 4.460 | — | 7.918 | — | — | — | 4.295 | — | — |
| | 0.009 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0031 | — | — | — | 0.017 | — |
| 40 | — | 0.482 | — | 1.421 | — | 6.472 | — | 13.194 | — | 0.6384 | — | 4.483 | — | 0.004 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.137 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.060 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.534 | 0.534 | — | — | 0.471 | 0.471 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | — | d 0.4046 | | | | — |
| | | | | | | | | | e 0.0005 | e 0.0005 | | | | |
| | | | | | | | | | f 0.0117 | f 0.0117 | | | | |
| | | | | | | | | | g 0.3949 | g 0.3053 | | | | |
| | 3.803 | 3.803 | 104.142 | 104.142 | 15.996 | 15.996 | 24.516 | 24.516 | 7.6293 | 7.6292 | 120.143 | 120.143 | 2.553 | 2.553 |
| | 30° | Jo. | 23.7 ° | Jo. | 39.5-40° | Jo. HP. L. | | HP. | 10 ° | Schv. | | Rb. 522 | 24.2 ° | Schv. Jo. Hg. |

| Ort | | Valdieri (Vaudier), Italien, Cuneo. | | | | | | Valli di Diavolo, Toscana, Val d'Arno. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Acq. magnesiaca lassativa. | | S. Lorenzo e S. Martino. | | Acq. vitriolata. | | Sorg. destra. | |
| Analytiker | | Peyrone & Brugnatelli. | | | | | | Giulj. | |
| Normale und ungerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | 0.0014 | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | 0.003 | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | 0.308 | 0.010 | 0.065 | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.098 | — | 0.400 | — | 0.049 | — | 2.082 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | 0.017 | — | 1.388 | 0.171 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | — | — | 0.085 | — | 0.024 | — | 3.397 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.075 | — | 0.052 | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.116 | — | 0.469 | 0.108 | 0.403 | 0.294 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.229 | — | 0.480 | 0.244 | — | — | — | 2.529 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.025 | — | 0.010 | 0.010 | — | 0.021 | 2.082 | 3.620 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 4.165 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.025 | — | 0.015 | 2.777 | 2.777 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 0.286 | — | — | 2.777 | 2.777 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | 0.026 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.026 | — | 0.016 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | 0.018 | 0.018 | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.087 | — | 0.263 | — | 0.012 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | 0.108 | 0.381 | 0.652 | 1.275 | 0.316 | 0.368 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | 0.219 | 0.125 | 0.090 | — | 0.212 | 0.186 | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.045 | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.130 | — | 0.020 | — | 0.012 | | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.014 | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | 0.001 | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | — | a 0.031 | | | | | | |
| | | — | b 0.284 | | | — | b 0.040 | b 0.694 | b 0.694 |
| | | — | c 0.121 | | | — | c 0.047 | | |
| | | 1.012 | d 1.088 | 2.4294 | 2.429 | 1.047 | e 1.060 | 15.965 | 15.965 |
| | | 36 ° | Schv. Jo. Hg. | 69 ° ? | Schv. Jo. Hg. | 21 ° | Schv. Jo. Hg. | 17.75 ° | HP. |

a. Natronaluminat.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Ab Kohlensäure 0.075.
e. Ab Kohlensäure 0.013.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.013.

| | Valli di Diavolo, Toscana, Val d'Arno. | | Vals, Frankreich, Ardèche. | | | | | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Sorg. sinistra. | | S. Amélie. | | S. Constantine. | | S. des Convalescents. | | S. Désirée. | | S. St. Jean. | | S. Madeleine. | |
| | Giulj. | | ? 1877. | | Henry & Lavigne. | | | | Henry. | | Henry & Lavigne. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.367 | 0.581 | — | — | 0.05 | 2.15 | — | 0.33 | — | 2.04 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.694 | — | 0.51 | — | 2.512 | — | 2.280 | 1.844 | 10.96 | — | 0.60 | — | 1.60 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 1.355 | 0.472 | — | — | — | — | — | — | — | 3.80 | — | 0.07 | — | — |
| | — | 1.690 | — | 0.22 | — | 2.224 | — | 0.414 | — | 4.40 | — | 0.24 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | 0.17 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.105 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.250 | — | — | — | 2.45 | — | 0.38 | — | 2.44 | 0.06 |
| | — | — | — | — | — | 0.144 | 4.270 | 3.848 | — | — | 0.96 | — | 0.36 | — |
| | 0.444 | 1.560 | — | — | — | — | — | — | — | 1.62 | — | 1.03 | — | 1.73 |
| 20 | 1.671 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.455 | — | — | — | 0.064 | — | 0.451 | — | 0.095 | — | 0.06 | — | 0.27 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.891 | 13.04 | 12.62 | 71.115 | 74.185 | 17.140 | 14.761 | 62.57 | 75.22 | 14.36 | 15.87 | 74.90 | 74.97 |
| | — | — | 1.94 | 1.94 | — | — | — | — | 9.00 | 2.16 | 1.20 | — | 6.72 | 4.88 |
| | 2.998 | — | 3.46 | — | 4.370 | — | 0.538 | — | 5.71 | — | 3.84 | — | 5.20 | — |
| | 0.479 | — | 0.30 | — | 0.067 | — | 0.475 | — | 0.10 | — | 0.06 | — | 0.29 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.44 | — | — | — | 1.390 | — | 0.58 | — | 0.11 | — | 0.97 | — |
| | — | — | — | 0.88 | — | — | — | 2.789 | — | 1.16 | — | 0.22 | — | 1.95 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.001 | — | 1.23 | — | 0.577 | — | — | — | — | — | 1.37 | — | 2.02 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.572 | — | 2.53 | — | 0.906 | — | 1.986 | — | 0.81 | — | 2.32 | — | 4.56 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 7.641 | 7.641 | 19.69 | f19.695 | 78.681 | 78.681 | 26.093 | 26.093 | 91.42 | 91.415 | 21.51 | 21.51 | 92.48 | 92.48 |
| | 17.75 ° | HP. | 14-15 ° | Ksch. 1878. | 13 ° | Jo. | 13 ° | Jo. | 13 ° | Hg. | 13 ° | Jo. | 13 ° | Jo. |

| Ort | | Vals, Frankreich, Ardèche. | | | | | | Vals (St.Peter), Schweiz, Graubünden. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | S. Précieuse. | | S. Rigolette. | | S. Victoire. | | | |
| Analytiker | | Henry & Lavigne. | | Henry. | | ? 1877. | | Husemann. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 1.88 | — | 2.15 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | 0.007 | 0.007 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 10.80 | — | 12.00 | 7.56 | 0.43 | — | 0.043 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 3.42 | — | 0.53 | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.85 | — | 2.00 | — | 0.20 | — | 0.029 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.017 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.14 | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.08 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 2.20 | — | 2.51 | — | — | — | 0.059 | 0.059 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.06 | — | 0.25 | — | — | — | 0.266 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 1.49 | — | 1.76 | — | — | 2.951 | 2.951 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 12.252 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.019 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.095 | — | 0.23 | — | — | — | 0.146 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.010 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 7.283 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 61.29 | 73.75 | 60.17 | 64.66 | 6.32 | 6.09 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 7.50 | 1.30 | 2.59 | — | 1.40 | 1.40 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 6.30 | — | 2.59 | — | 2.60 | — | 4.544 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.10 | — | 0.24 | — | 0.22 | — | 0.153 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 0.011 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.60 | — | 0.60 | — | 0.32 | — | 0.173 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.20 | — | 1.20 | — | 0.64 | — | 0.277 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.067 |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | 0.91 | — | 6.765 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.86 | — | 0.86 | — | 1.84 | — | 2.867 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 88.85 | 88.845 | 80.95 | 80.95 | 11.29 | a 11.30 | 20.478 | 20.478 |
| | | 13 ° | Hg. | 13 ° | Hg. | 14-15 ° | Ksch. 1878. | 24.9 ° | b |

a. Ab Wasserstoff und Wasser 0.01.
b. Gsell-Fels: Die Bäder und Kurorte der Schweiz. Zürich, C. Schmidt 1880.
c. Ab Wasser 0.004.
d. Ab Wasser 0.009.

| | Val Sinistra (Sins), Schweiz, Graubünden. | | | | Várgede, Ungarn, Gömor. | | Venele, Toscana, Val-di-Pecora. | | Le Vernet, Frankreich, Pyrénées-orient. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Conradinsquelle. | | Ulrichsquelle. | | | | | | Anciens Thermes. | | Ruibanys. | | Petit St. Sauveur. | |
| | Husemann 1872. | | | | Marikowsky. | | Giulj. | | Anglada. | | Bouis 1836. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.002 | 0.002 | 0.001 | 0.001 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.036 | 0.036 | 0.020 | 0.020 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.193 | 0.193 | 0.412 | 0.412 | 0.406 | 0.406 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.563 | — | 0.354 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.088 | 0.088 | 0.079 | 0.079 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.920 | — | 3.540 | — | — | — | — | — | 0.121 | 0.049 | 0.090 | 0.020 | 0.120 | 0.009 |
| | 0.062 | 0.062 | 0.040 | 0.040 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 1.083 | — | 1.376 | 0.216 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.932 | — | 1.487 | — | 0.253 | — | — | — | 0.039 | — | 0.067 | — | 0.044 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — | 0 040 |
| | — | — | — | — | — | 0.965 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.657 | — | 0.413 | — | — | — | — | — | — | — | 0.038 | 0.038 | — | — |
| | 2.059 | — | 1.349 | — | — | — | — | — | 0.329 | — | 0.249 | 0.069 | 0.270 | — |
| | — | 1.948 | — | 1.189 | — | — | 5.390 | 5.390 | — | — | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.306 | — | 0.294 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.005 | — | 0.005 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.186 | — | 0.101 | — | 0.152 |
| | 3.552 | 13.024 | 1.652 | 7.388 | — | — | — | — | 0.768 | — | 0.938 | — | 1.033 | — |
| | 3.538 | — | 3.124 | — | 2.353 | 2.644 | 0.809 | 0.809 | — | — | — | — | — | — |
| | 15.057 | — | 14.586 | — | 1.665 | — | 4.467 | — | 0.051 | — | 0.086 | — | 0.058 | — |
| | 0.322 | — | 0.310 | — | 2.757 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | 0.005 | — | 0.005 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.094 | 1.094 | 0.785 | 0.785 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.006 | 0.006 | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.021 | 0.021 | 0.018 | 0.018 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.123 | — | 0.094 | — | 0.289 | — | — | — | 0.496 | — | 0.500 | — | 0.600 | — |
| | — | 0.246 | — | 0.189 | — | — | — | — | — | 0.995 | — | 1.003 | — | 1.204 |
| | — | — | — | — | — | 0.552 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.870 | — | 4.922 | — | 0.257 | — | 1.737 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 6.257 | — | 7.869 | — | 2.333 | — | 2.730 | — | 0.481 | — | 0.603 | — | 0.641 |
| | — | — | — | — | — | 0.276 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.144 | 0.144 | — | — | 0.090 | 0.090 | 0.100 | 0.100 | 0.110 | 0.110 |
| | 32.542 | 32.543 | 26.021 | 26.021 | 7.424 | 7.424 | 10.666 | 10.666 | 2.048 | c 2.052 | 2.413 | 2.413 | 2.597 | d 2.606 |
| | 9.1 ° | b Brsch. | 12.2 ° | b Brsch. | 12.5 ° | S. HP. | 25 ° | S. | 54.8 ° | Hg. Laz. | | L. Laz. | 47.1 ° | Jo. |

| Ort | | Le Vernet, Frankreich, Pyrenées-orient. | | Verrazano, b Toscana, Val Teverina. | | Vescove, Italien, Grosseto. | | Vetzel, Ungarn, Hunyad. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Torrent oder Providence. | | | | | | | |
| Analytiker | | Buran 1853 | | Giulj. | | Giulj. | | Pataki. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | 0.001 | 0.001 | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | 0.420 | 0.420 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.108 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.160 | 0.014 | 1.388 | — | 2.776 | — | 1.042 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | 0.642 | 2.514 | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.025 | — | 0.543 | — | 0.446 | — | 0.988 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.026 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.509 | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.335 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.126 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.174 | 0.202 | — | — | — | — | 1.302 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 0.064 | — | — | 6.085 | 6.085 | — | 0.187 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 2.104 | 1.499 | 17.689 | 19.467 | — | 3.560 | 8.844 | 11.555 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.068 | — | 3.172 | 3.172 | 2.525 | — | 2.580 | 2.380 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.032 | — | 9.000 | — | 11.914 | — | 9.374 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.957 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.313 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.628 | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 3.226 | — | 4.408 | — | 3.147 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.010 | — | — | — | — | — | 0.260 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.421 | — | 4.985 | — | 6.929 | — | 4.276 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.150 | 0.150 | — | — | — | — | 0.260 | 0.260 |
| | | a 0.050 | a 0.050 | | | | | — | d 0.869 |
| | | 3.608 | 3.608 | 32.206 | c 32.237 | 23.942 | 23.942 | 23.662 | 23.662 |
| | | 39.2 ° | Jo. Hg. HP. | 15 ° | HP. | 25 ° | HP. | 15 ° | S. HP. |

a. Schwefligsaures Natron.
b. Vielleicht gleichbedeutend mit Madonna a Papiano.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.032.
d. Schwefelsaure Thonerde.
e. Mit schwefelsaurem Eisenoxyd.
f. Prochnow: Die schwefelsauren Eisenoxydulwässer, Muskau, Erbe 1878.
g. Doppeltkohlensaures Kali.

| | Vialla, Toscana, Firenzola. | | Vicarello, Italien, Civita vecchia. | | Vicaris-Bridge, England, Clackmanshire. | | Vichy, Frankreich, Allier. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Acq. del fiume. | | | | | | Carré, grand-Puits-. | | Célestins ancienne du Rocher. | | Célestins nouv. de la Grotte. | | Chomel-Petit-Puits-Carré. | |
| | Giulj. | | Barlocci. | | Connel. | | Bouquet 1855. | | | | Bouquet 1853. | | Bouquet 1855. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.303 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.695 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.065 | — | — | — | — | — | 0.007 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 7.713 | 5.439 | 2.669 | — | 0.32 | — | 5.289 | — | 5.340 | — | 5.500 | — | 5.335 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 0.010 | 0.572 | — | — | — | 1.544 | — | 1.266 | — | — | — | 1.506 |
| | — | 2.158 | — | 1.875 | — | 0.30 | — | 3.244 | — | 3.558 | — | 5.189 | — | 3.289 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.025 | — | 0.041 | — | 0.041 | — | 0.025 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 3.538 | — | 3.012 | — | 2.209 | — | 3.539 | — |
| | — | — | — | — | — | 0.39 | — | 1.466 | 0.415 | 1.130 | 1.300 | — | — | 1.377 |
| | — | — | 6.648 | 6.388 | 36.85 | 36.85 | — | 1.190 | — | 1.475 | — | 2.324 | — | 1.266 |
| 20 | — | — | — | — | 5.83 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.029 | — | 0.048 | — | 0.048 | — | 0.029 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.329 | e 387.76 | e 387.76 | — | 0.038 | — | 0.038 | — | 0.418 | — | 0.038 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | 3.21 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 9.910 | 11.493 | — | 2.071 | — | — | 52.070 | 55.647 | 53.665 | 58.300 | 42.953 | 49.800 | 53.991 | 57.675 |
| | — | — | 0.481 | — | — | — | 3.350 | — | 3.280 | — | 5.540 | 3.062 | 3.380 | — |
| | 2.802 | — | 10.560 | — | — | — | 4.210 | — | 4.620 | — | 6.990 | — | 4.270 | — |
| | — | — | 0.346 | — | — | — | 0.040 | — | 0.040 | — | 0.440 | — | 0.040 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.280 | 0.280 | 0.910 | 0.910 | — | — | 0.700 | 0.700 |
| | — | — | — | — | — | — | 0.020 | 0.020 | 0.020 | 0.020 | 0.030 | 0.030 | 0.020 | 0.020 |
| 35 | — | — | 0.556 | — | — | — | 0.680 | — | 0.600 | — | 0.650 | — | 0.700 | — |
| | — | — | — | 1.116 | — | — | — | 1.364 | — | 1.204 | — | 1.304 | — | 1.404 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 3.160 | — | 2.25 | — | — | — | — | — | 0.099 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.782 | — | 5.759 | — | — | — | 0.972 | — | 0.858 | — | 1.082 | — | 1.000 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.161 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | d 77.76 | d 77.76 | — | g 3.780 | — | g 3.150 | — | g 2.310 | — | g 3.710 |
| | 20.728 | 20.728 | 21.270 | 21.270 | 508.52 | 508.52 | 69.571 | 69.570 | 71.950 | 71.950 | 65.660 | 65.659 | 72.011 | 72.010 |
| | 11.2 ° | S. HP. | 47.5 ° | HP. | | S. f | 43.6 ° | Brsch. Jo. L. | 14.5 ° | Brsch. Jo. L. | 13.1 ° | Brsch. Hg. L. | 43.6 ° | Brsch. Jo. L. |

| Ort | | Vichy, Frankreich, Allier. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Abattoir St. Jean. | | Cusset Elisabeth. | | St. Marie. | | Grande Grille. | |
| Analytiker | | Bouquet 1854. | | Bouquet 1853. | | Magnier de la Sourie 1877. | | Bouquet 1855. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 5.340 | — | 4.680 | — | 5.130 | — | 5.340 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | 0.014 | 0.014 | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 2.237 | — | 1.269 | — | — | — | 1.459 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 2.423 | — | 2.940 | — | 4.818 | — | 3.343 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.041 | — | 0.025 | — | — | — | 0.025 |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | 0.039 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 2.620 | — | 2.419 | — | 2.467 | — | 3.365 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.735 | — | 1.404 | — | 1.182 | 0.823 | 0.141 | 1.696 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 2.159 | — | 2.708 | — | 1.509 | — | 0.996 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.048 | — | 0.029 | — | — | — | 0.029 | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.380 | — | 0.209 | — | 0.627 | — | 0.038 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 53.597 | 60.445 | 50.479 | 57.138 | 59.987 | 66.485 | 51.753 | 55.257 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 5.320 | — | 4.600 | — | 1.610 | — | 3.030 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 7.250 | — | 7.070 | — | 6.770 | — | 4.340 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.400 | — | 0.220 | — | 0.660 | — | 0.040 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 1.300 | 1.300 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | 0.030 | 0.030 | 0.030 | 0.030 | 0.020 | 0.020 | 0.020 | 0.020 |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.320 | — | 0.340 | — | 0.190 | — | 0.700 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.642 | — | 0.682 | — | 0.381 | — | 1.404 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.596 | — | 1.265 | — | 0.200 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | 0.015 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 2.967 | — | 2.474 | — | 0.548 | — | 1.000 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | — | a 2.740 | — | a 2.530 | — | a 2.580 | — | a 3.520 |
| | | 75.660 | 75.660 | 71.271 | 71.270 | 78.045 | 78.044 | 70.058 | 70.058 |
| | | 16.8° | L. Jo | 16.8° | b L. Jo. | 16.8° | A. Ph. 1878. | 43.6° | Brsch. Jo. L. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.

b. Eine neuere Analyse von Magnier de la Sourie 1877 (A. Ph. 1878) enthält sinnentstellende Druckfehler.

## Vichy, Frankreich. Allier.

| | Hauterive. Puits foré. | | Hôpital od. Rosalie od. Gros-Boulet. | | Lardy od. Enclos des Célestins. | | Lucas od. Acacia od. Petit-Boulet. | | Mesdames. | | Parc od. Brosson. | | Vaisse. Intermittente od. Pré-Salé. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Bouquet 1853. | | | | | | | | | | | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.587 | — | 1.058 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 5.340 | — | 4.719 | 0.521 | 4.509 | — | 5.180 | 0.580 | 3.550 | — | 5.500 | 0.484 | 5.080 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 1.473 | — | — | — | — | — | 0.118 | — | 1.635 | — | — | — | 1.232 |
| | — | 3.328 | — | 4.391 | — | 5.037 | — | 4.198 | — | 1.440 | — | 4.730 | — | 3.350 |
| | — | 0.025 | — | 0.041 | — | 0.041 | — | 0.041 | — | 0.025 | — | 0.041 | — | 0.041 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.807 | — | 3.520 | — | 3.802 | — | 2.696 | — | 1.807 | — | 2.792 | — | 2.122 | — |
| | 1.413 | — | — | 0.656 | — | 0.251 | 0.673 | — | 1.003 | — | 0.824 | 0.742 | 0.661 | — |
| | — | 2.332 | — | 1.875 | — | 2.231 | — | 2.429 | — | 1.918 | — | 1.997 | — | 2.024 |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.029 | — | 0.048 | — | 0.048 | — | 0.048 | — | 0.029 | — | 0.048 | — | 0.048 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.161 | — | 0.038 | — | 0.266 | — | 0.038 | — | 0.247 | — | 0.038 | — | 0.038 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 48.451 | 55.068 | 53.956 | 57.431 | 53.483 | 57.422 | 52.403 | 57.799 | 41.741 | 46.576 | 51.016 | 56.199 | 37.239 | 43.455 |
| | 5.010 | 0.535 | 2.000 | — | 2.380 | — | 2.750 | — | 4.250 | — | 2.130 | — | 3.820 | — |
| | 4.320 | — | 5.700 | — | 7.100 | — | 5.450 | — | 6.040 | — | 6.140 | — | 6.810 | — |
| | 0.170 | — | 0.040 | — | 0.280 | — | 0.040 | — | 0.260 | — | 0.040 | — | 0.040 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.460 | 0.460 | 0.460 | 0.460 | 0.810 | 0.810 | 0.700 | 0.700 | — | — | 1.400 | 1.400 | 1.620 | 1.620 |
| | 0.020 | 0.020 | 0.020 | 0.020 | 0.030 | 0.030 | 0.020 | 0.020 | 0.030 | 0.030 | 0.020 | 0.020 | 0.020 | 0.020 |
| 35 | 0.710 | — | 0.500 | — | 0.650 | — | 0.500 | — | 0.320 | — | 0.550 | — | 0.410 | — |
| | — | 1.425 | — | 1.003 | — | 1.304 | — | 1.003 | — | 0.642 | — | 1.103 | — | 0.823 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.218 | — | — | — | 1.622 | — | — | — | 0.957 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.014 | — | 0.714 | — | 1.270 | — | 0.714 | — | 3.005 | — | 0.786 | — | 2.090 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | a 1.890 | — | a 4.400 | — | a 5.270 | — | a 2.820 | — | a 1.890 | — | a 2.920 | — | a 2.220 |
| | 67.730 | 67.731 | 71.550 | 71.550 | 74.150 | 74.150 | 70.460 | 70.460 | 59.030 | 59.030 | 70.460 | 70.460 | 57.870 | 57.870 |
| | 15.8 ° | Brsch. Jo. L. | 31.7 ° | Brsch. Jo. L. | 23.9 ° | L. Jo. Hg. | 28.5 ° | Brsch. Jo. L. | 17 ° | Brsch. Jo. L. | 22 ° | Brsch. Jo. L. | 28.8 ° | L. Hg. |

| Ort | | Vichy, Frankreich, Allier. | | | | | | Vic-sur-Cère, Frankreich, Cantal. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | St. Yorre I. | | (II. ?) | | Durchschnitt aller Analysen. | | | |
| Analytiker | | Bouquet 1853. | | | | | | Soubeiran 1857. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | NaJ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | NaBr | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | HS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | NaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | CaS | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | KaCl | — | — | — | — | — | — | — | 0.033 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | NaCl | 5.180 | — | 5.550 | — | 5.136 | — | 12.370 | 6.920 |
| Chlorlithium | LiCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | MgCl | — | 0.792 | — | 0.219 | — | 0.302 | — | — |
| Chlorcalcium | CaCl | — | 3.960 | — | 4.969 | — | 4.495 | — | 5.145 |
| Chlorstrontium | SrCl | — | 0.041 | — | 0.058 | — | 0.036 | — | — |
| Chlorbarium | BaCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | HCl | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | Fe | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 2.227 | — | 3.222 | — | 2.894 | — | 0.038 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.855 | — | 0.119 | — | 0.543 | — | 8.569 | 1.489 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | 2.215 | — | 2.292 | — | 2.357 | — | 5.634 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.048 | — | 0.067 | — | 0.041 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.095 | — | 0.095 | — | 0.158 | — | 0.475 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 50.770 | 57.052 | 51.212 | 57.606 | 49.900 | 55.808 | 20.575 | 31.788 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 4.790 | 1.359 | 2.740 | — | 3.706 | 0.784 | 6.010 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.140 | — | 6.830 | — | 5.835 | — | 6.680 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.100 | — | 0.100 | — | 0.166 | — | 0.500 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.508 | 0.508 | 0.600 | 0.600 |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | 0.020 | 0.020 | 0.020 | 0.020 | 0 024 | 0.024 | 0.085 | 0.085 |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.520 | — | 0.350 | — | 0.515 | — | 1.337 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.043 | — | 0.702 | — | 1.033 | — | 2.684 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | CaO | — | — | — | 0.147 | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.743 | — | 0.732 | — | 0.736 | — | 1.911 |
| Sauerstoff | O | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | HO. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | — | a 2.330 | — | a 3.370 | — | a 3 027 | | |
| | | 69.650 | 69.650 | 70.210 | 70.210 | 69.268 | 69.268 | 56.764 | 56.764 |
| | | 10.5 ° | L. Hg. | 10.5 ° | Jo. | | Brsch. Jo. L. | 12.2 ° | Jo. |

a. Doppeltkohlensaures Kali.

b. v. Boleman: Bad Vihnye, Wien, Braumüller 1879.

| | Vihnye, Ungarn. Bars. | | Vilbel, Hessen-Nidda. | | Villafafila, Spanien. Zamora. | | Villatoya, Spanien, Albacete, | | Villavieja de Nules, Span., Castellon. | | Vilsbiburg, Niederbayern. | | Vinadio, Italien, Cuneo. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | | | | Fuente calda. | | Brunnl. | | Sorg. della Rocca. | |
| | Molnár 1867. | | Jochheim. | | Rueda 1852. | | Miner & Benloc. 1846. | | Menchero. | | Vogel. | | Borelli 1851. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.210 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.482 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 2.027 | 6.617 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 3.432 | — | 0.962 | — | 0.980 | — | 6.734 | — | 0.130 | — | 10.180 | 8.657 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | 1.593 | 3.000 | — | 2.973 | — | 0.770 | 3.919 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.395 | — | 1.000 | 46.403 | 50.382 | — | 2.707 | — | 0.123 | — | 1.445 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.340 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.567 | 0.567 | — | — | 13.136 | 7.773 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.696 | 1.067 | 1.381 | — | — | 1.168 | — | — | — | — | — | — | — | 0.556 |
| | 2.932 | 2.965 | 0.396 | 1.445 | — | 3.793 | — | 3.758 | 10.850 | 9.166 | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | 1.226 | — | 35.257 | — | — | — | — | — | 1.710 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.287 | — | 0.148 | — | — | — | 1.539 | — | 2.133 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.182 | — | — | — | — | — | 17.425 | — | — | — | — | — | 0.693 |
| | — | — | — | 5.611 | — | — | — | — | — | 5.997 | 0.184 | 0.034 | — | — |
| | 0.035 | — | 3.268 | — | — | — | — | — | 2.620 | 0.170 | 0.596 | 0.596 | — | — |
| | 8.741 | — | 4.948 | — | — | — | 5.988 | — | 3.515 | — | 2.812 | — | 0.065 | — |
| | 0.302 | — | 0.156 | — | — | — | 1.620 | — | 2.245 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 15.149 | 15.149 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.273 | — | 0.104 | — | — | — | 0.920 | — | 1.085 | — | 0.130 | — | 0.180 | — |
| | — | 0.548 | — | 0.209 | — | — | — | 1.036 | — | 2.177 | — | 0.261 | — | 0.361 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.770 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.399 | — | 1.220 | — | — | — | 14.471 | — | — | — | 1.032 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.130 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 5.531 | — | 2.064 | — | — | — | 4.550 | — | 1.550 | — | 1.806 | — | 0.040 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.111 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.310 | 0.310 |
| | 14.546 | 14.546 | 13.685 | 13.685 | 35.500 | 35.500 | 94.271 | 94.271 | 27.819 | 27.819 | 3.852 | 3.852 | 12.655 | 12.655 |
| | 38.3 ° | b | 10 ° | JH. | | Rb. 523. | 30 ° | Rb. 226. | 30 ° | Rb. 205. | | S. HP. | 45 ° | Hg. Jo. Schv. |

| Ort | | Vinça, Frankreich, Pyrén.-orient. | | St. Vincent, Italien, Torino. | | Vinsbeck, Westfalen, bei Meinberg. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Font d'al sofre. | | Obere Quelle. | | Bedeckte Quelle. | | Unbedeckte Quelle. | |
| Analytiker | | Anglada. | | Abbene 1864. | | Brandes. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | ? | ? | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | 0.259 | 0.259 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.331 | 0.254 | 0.876 | — | 0.727 | — | 1.065 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.004 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.068 | — | 0.831 | — | 0.690 | — | 1.010 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.475 | 0.475 | 4.337 | 4.248 | 1.931 | 2.813 | 0.225 | 1.519 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.327 | 0.327 | 0.065 | 0.065 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 7.992 | — | 4.887 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.095 | — | 0.204 | — | 0.123 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 4.097 | — | 2.081 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 1.082 | 0.090 | 1.347 | 2.321 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.005 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.089 | — | 1.600 | — | 12.925 | — | 3.342 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.100 | — | 0.215 | — | 0.130 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.448 | — | 0.100 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.899 | — | 0.201 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.203 | — | 7.969 | — | 2.802 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.640 | — | 0.461 | — | 8.017 | — | 2.114 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$. | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | 0.066 | 0.066 | — | — | — | — | — | — |
| | | 2.755 | 2.755 | 8.360 | 8.360 | 24.117 | 24.117 | 9.714 | 9.714 |
| | | 23.8° | HP. | 12° | Schiv. | | a | | a |

a. Frz. Bley: Taschenbuch. Leipzig 1831.
b. Schwefelsaure Thonerde.
c. Bei Jo. und HP. ist für kohlensaure Magnesia 0.256 statt 0.526 zu setzen.

| | Vippach-Edelhausen, Weimar. | | Visibachbad, Schweiz, Aargau. | | Visos, Frankreich, Hautes-Pyrén. | | Viterbo, Italien, Rom. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | | | Acq. Bulicame. | | Sorg. Crociata. | | Acq. ferruginosa della Grotta. | | Acq. magnesiaca. | |
| | Hoffmann (Vogel ?). | | Laffon. | | Berard 1833. | | Gilet, Dusseuil, Monsel & Poggiale 1852. | | | | | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.130 | 0.130 | 0.100 | 0.100 | 0.070 | 0.070 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | ? | ? | 0.289 | — | 0.097 | — | 0.040 | — | 0.016 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.663 | — | — | — | — | — | 0.037 |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.205 | — | 0.085 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 2.760 | 0.282 | — | — | — | — | 0.400 | — | — | — | — | — | 1.131 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.673 | — | — | 0.154 | — | — | — | 0.318 | — | 0.243 | — | — | — |
| | — | 1.564 | 0.202 | 0.202 | — | 0.180 | — | 0.379 | — | 0.372 | — | 0.284 | — | 1.073 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.337 | 0.337 | — | — | — | — | — | — |
| | 13.526 | 13.526 | — | — | — | — | 4.470 | 2.135 | — | — | — | — | 0.473 | — |
| | — | — | — | — | 0.221 | 0.416 | 8.959 | 8.959 | 1.356 | 1.758 | 2.943 | 3.250 | 5.890 | 6.187 |
| 20 | — | — | 0.954 | — | 0.296 | — | 15.700 | — | 12.569 | — | 11.867 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 12.756 | — | 0.380 | — | 0.956 | — | 0.131 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 0.360 | — | 0.044 | — | 3.372 | — | 6.575 | — | 5.852 | — | — |
| | 7.960 | 11.139 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.003 |
| | 0.908 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.916 | 3.599 |
| | 2.030 | — | 1.999 | — | 2.235 | — | 9.282 | — | 10.781 | — | 11.367 | — | 5.854 | — |
| | — | — | — | — | — | — | 13.427 | — | 0.400 | — | 0.997 | — | 0.138 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.173 | — | — | — | 0.700 | — | — | — | 0.890 | — | 0.360 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 1.405 | — | — | — | — | — | 0.722 |
| | — | — | — | 0.330 | — | — | — | — | — | — | — | 1.699 | — | — |
| | — | — | — | 1.013 | — | 0.900 | — | 9.883 | — | 9.021 | — | 8.284 | — | 1.735 |
| | — | — | 0.086 | — | — | — | 0.198 | — | 0.150 | — | 0.180 | — | — | — |
| 40 | — | — | — | 1.222 | — | 1.366 | — | 13.057 | — | 6.808 | — | 7.495 | — | 3.283 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.153 | — | 0.051 | — | 0.021 | — | 0.008 |
| | — | — | — | — | 0.340 | 0.340 | — | — | 1.980 | 1.980 | 0.210 | 0.210 | 0.370 | 0.370 |
| | | | — | b 0.287 | | | — | b 0.663 | — | b 0.501 | — | b 0.601 | | |
| | 27.184 | 27.184 | 3.414 | 3.414 | 3.246 | 3.246 | 53.762 | 53.762 | 27.781 | 27.781 | 28.837 | 28.837 | 18.218 | 18.218 |
| | 5 ° | Hg.HP. S. | 12.5 ° | HP. | 11 ° | Laz. c. | 61.5 ° | Jo. Hg. | 59 ° | Hg. Jo. | 43.5 ° | Hg. Jo. | 32 ° | Hg. |

| | Ort | | Viterbo, Italien, Rom. | | Vittel, Frankreich, Vosges. | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | Sorg. della Torretta. | | S. d. Demoiselles. | | S. grande diuretique. | | S. Marie purgative. | |
| | Analytiker | | Poggiale ? | | Henry 1856. | | | | | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | 0.060 | 0.060 | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.019 | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | 0.044 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 1.386 | — | — | — | 2.200 | — | 1.00 | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.315 | — | — | — | 2.087 | — | 0.949 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 1.243 | 1.764 | 6.10 | 6.100 | 3.260 | 5.932 | 3.50 | 4.714 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 10.123 | 10.123 | — | — | 5.060 | 5.060 | 10.20 | 10.200 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 4.296 | — | 4.40 | — | 3.561 | — | 11.00 | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.708 | — | 0.390 | — | 0.096 | — | — |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 1.861 | — | 2.383 | — | 0.538 | — | 5.786 |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 16.795 | — | 7.30 | — | 2.739 | — | 3.10 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.745 | — | 0.41 | — | 0.100 | — | — | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.470 | — | — | — | — | — | — | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.943 | — | — | — | — | — | — |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 7.636 | — | 4.651 | — | 1.478 | — | 5.256 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 10.674 | — | 4.686 | — | 1.729 | — | 1.895 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO$. | — | 0.009 | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | 0.140 | 0.140 | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | a 4.80 | a 4.800 | a 0.470 | a 0.470 | 4.00 | 4.000 |
| | | | 35.277 | 35.277 | 23.01 | 23.010 | 17.390 | 17.390 | 32.80 | 32.800 |
| | | | 58.5 ° | Hg. | 12 ° | Jo. Hg. | 11.5 ° | Jo. Hg. HP. | 11 ° | Jo. Hg. |

a. Kieselsäure, Thonerde, phosphors. Kalk, Kali- und Ammoniaksalze, organische Substanzen u. s. w.
b. Angegeben als „unlöslich".
c. Bei HP. sind statt der Chlorverbindungen nur Jodverbindungen angegeben.
d. Bis 1866 Serravalle & Ceneda.
e. Frz. Bley: Taschenbuch für Aerzte etc. Leipzig 1831.
f. S. Friedmann: Bad Vöslau, Wien, Braumüller 1868.

| | Vittel, Frankreich, Vosges. | | S. Vittoria, Italien, Siena, Asso. | | Vittorio, d Italien, Udine. | | Vlotho, Westfalen, Minden. | | Vöslau, Oesterreich. Wien. | | Vogtsburg, Baden, Breisgau. | | Volterra, Italien, Pisa. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Source salée.** | | | | | | **Schwefelquelle.** | | **Hauptquelle.** | | | | | |
| | Bouis. | | Giulj. | | Bizio 1860. | | Brandes 1823. | | Juhasz & Siegmund 1866. | | Schill 1847. | | Giulj. | |
| | normal. | M. W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | 0.476 | 0.476 | — | — | — | — | — | — | 0.62 | 0.62 |
| | — | — | — | — | 0.869 | 0.869 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.097 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.223 | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.042 | 0.491 | 0.628 | — | — | — | 0.021 | — | — | 0.31 | 0.31 |
| | — | — | — | — | 0.585 | 0.585 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 138.888 | 127.600 | 47.657 | 43.653 | 51.373 | 28.479 | 0.243 | — | 0.145 | — | 3281.05 | 3278.47 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.287 | — | 18.211 | 18.263 | 2.846 | 3.485 | — | — | — | — | — | 0.068 | 199.90 | 200.67 |
| | — | 0.335 | — | 9.873 | — | 2.830 | — | 21.719 | — | 0.212 | — | 0.059 | — | 1.54 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.096 | — | — | — | 0.002 | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.526 | 0.526 | 1.218 | — | 0.160 | — | — | — | 0.089 | 0.064 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 3.528 | 23.950 | 0.055 | — | 0.810 | — | — | — |
| | 6.337 | 6.700 | 11.660 | 12.500 | — | 0.088 | 4.034 | 4.034 | 1.895 | 1.955 | 0.008 | 0.692 | — | — |
| 20 | 17.850 | — | — | — | — | — | 19.759 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.029 | — | 0.223 | — | 0.005 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | 10.258 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 14.482 | — | 4.902 | — | 7.370 | — | 0.097 | — | 0.323 | — | 3.32 |
| | — | — | 0.965 | — | 0.954 | — | — | — | 0.064 | — | 0.822 | — | 1.05 | — |
| | 1.973 | — | 12.817 | — | 3.674 | — | 7.275 | — | 3.573 | — | 1.293 | — | 2.00 | — |
| | — | — | — | — | 0.030 | — | 0.234 | — | 0.005 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.003 | 0.003 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | b 0.430 | — | — | — | 0.096 | — | — | — | 0.112 | — | 0.295 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.193 | — | — | — | 0.225 | — | 0.592 | — | — |
| | — | 0.821 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 7.557 | — | — | — | — | — | — | — | 1.282 | — | 0.473 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.037 | — | — | — | 0.0008 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 1.206 | — | — | — | 0.042 | — | 0.251 | — | 2.173 | — | 1.166 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.051 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.749 | 0.749 | — | — | 0.359 | 0.359 | — | — | — | — |
| | 27.403 | 27.403 | 183.759 | 183.760 | 58.624 | 58.625 | 86.300 | 86.300 | 6.3988 | 6.398 | 3.373 | 3.373 | 3484.93 | 3484.93 |
| | 10 ° | Ksch. 1875. | | HP. c | 12 ° | Schv. | 11.2 ° | e | 23 ° | f | | Ch.Centralb. 1847. | | HP. |

| Ort | | Vonitza, Griechenland. Acarnanien. | | Waeggithal, Schweiz, Schwyz. | | Waldstatt, Schweiz, Appenzell. | | Wallby-Brunn, Schweden, Upsala. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Gluphula od. Blychula.** | | | | **Eisenquelle.** | | **Danemarker Säuerling.** | |
| Analytiker | | Landerer. | | Wislicenus. | | Dietzsch 1879. | | Bergmann. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | H.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 9.505 | 8.532 | 0.0228 | — | — | — | 0.555 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | 4.311 | 1.292 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 4.451 | — | 0.0216 | — | — | — | 0.526 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 1.207 | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | 0.0188 | 0.0188 | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.1052 | 0.0503 | — | — | — | 0.248 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.438 | 4.255 | 0.0784 | 0.1178 | — | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 4.326 | — | — | — | — | — | 10.370 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.0088 | — | — | 12.963 | 13.205 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 5.833 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 1.250 | — | 0.0463 | 0.404 | 0.282 | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.0421 | — | 0.457 | 0.457 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.200 | — | 1.4274 | — | 1.152 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.0092 | — | 3.448 | — | 0.255 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | 0.046 | 0.046 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | — | — | 0.0168 | — | 0.050 | — | 0.185 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.0337 | — | 0.100 | — | 0.371 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 0.5442 | — | 0.448 | — | 4.004 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 0.8792 | — | 2.672 | — | 0.141 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | 0.345 | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | 0.0280 | 0.0280 | 0.500 | 0.500 | — | — |
| | | 19.780 | 19.780 | 1.7487 | 1.7487 | 6.057 | 6.057 | 24.328 | 24.328 |
| | | | HP. | 8.2 ° | a | | a | 11.2 ° | HP. |

a. Gsell-Fels: Die Kurorte der Schweiz. Zürich, Schmidt 1880.
b. Mosse: Bäderalmanach. Berlin 1882.

| | Wallenstadt, Schweiz, St. Gallen. | | Warmbrunn (Hirschberger Bad), Preussen, Schlesien. | | | | | | | | Wassenach, Rheinprovinz, Brohlthal. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | Grosses Bad. | | Kleines Bad. | | Neue Quelle. | | Victoriaquelle. | | Quelle an der Mühle. | | Quelle oberhalb der Mühle. | |
| | Hüttenschmidt. | | Sonnenschein 1875. | | | | | | Breslauer Labor. | | Bischof. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | ? | ? | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.1090 | — | 0.1131 | — | 0.1063 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0015 | 0.0015 | 0.0002 | 0.0002 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.6704 | 0.2775 | 0.6722 | 0.3285 | 0.6934 | 0.3615 | 0.0880 | — | 0.333 | — | 0.361 | — |
| | — | — | 0.0063 | 0.0063 | 0.0046 | 0.0046 | 0.0041 | 0.0041 | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | 0.0021 | — | 0.0032 | — | 0.0021 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.2823 | — | 0.2315 | — | 0.2265 | — | 0.0834 | — | 0.316 | — | 0.342 |
| | — | — | — | 0.0096 | — | 0.0096 | — | 0.0096 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.274 | — | 0.335 |
| | — | — | 0.1274 | — | 0.1322 | — | 0.1242 | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.218 | — | 2.3717 | 2.4216 | 2.2943 | 1.9902 | 2.3453 | 2.3933 | 2.4334 | 0.8348 | 0.237 | — | 0.266 | — |
| | 1.538 | 1.723 | — | — | — | — | — | — | 2.6973 | 2.6973 | — | — | — | — |
| 20 | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.0049 | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0111 | — | 0.0111 | — | 0.0111 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.0017 | — | 0.0014 | — | 0.0018 | — | 1.7036 | — | 0.253 | — | 0.285 |
| | — | — | — | 0.0002 | — | 0.0005 | — | 0.0001 | — | 0.3390 | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 0.0343 | — | 0.2359 | — | 0.0339 | — | 1.0039 | — | — | — | — |
| | — | 0.231 | 1.6063 | — | 1.4456 | — | 1.7677 | — | — | — | 4.510 | 4.399 | 3.161 | 3.108 |
| | 0.840 | 0.643 | 0.0029 | — | 0.0043 | — | 0.0029 | — | — | — | 4.285 | 4.285 | 2.351 | 2.351 |
| | 3.475 | — | 0.3665 | — | 0.3005 | — | 0.2941 | — | 0.2067 | — | 5.146 | — | 5.593 | — |
| | — | — | 0.0018 | — | 0.0015 | — | 0.0019 | — | 1.7931 | — | 1.049 | — | 1.256 | — |
| 30 | — | — | 0.0002 | — | 0.0005 | — | 0.0001 | — | 0.3570 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0022 | 0.0022 | 0.0074 | 0.0074 | 0.0037 | 0.0037 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.8450 | — | 0.9067 | — | 0.8800 | — | 0.7398 | — | 0.324 | — | 0.327 | — |
| | — | — | — | 1.6955 | — | 1.8193 | — | 1.7657 | — | 1.4844 | — | 0.650 | — | 0.656 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.351 | — | — | — | — | — | — | — | 0.8638 | — | 1.842 | — | 2.003 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 2.123 | — | 1.1694 | — | 1.0358 | — | 1.2199 | — | 1.3099 | — | 3.786 | — | 4.138 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.078 | — | 0.096 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.1369 | 0.1369 | 0.2603 | 0.2603 | 0.0312 | 0.0312 | 1.1190 | 1.1190 | — | — | — | — |
| | 6.071 | 6.071 | 6.1502 | 6.1501 | 6.0414 | 6.0415 | 6.1597 | 6.1597 | 11.4392 | 11.4391 | 15.884 | 15.883 | 13.315 | 13.314 |
| | | HP. | 36.2 ° | Dg. Ksch. 1878. | 36.8 ° | Dg. Ksch. 1878. | 36.9 ° | Dg. Ksch. 1878. | | b | 10.5 ° | L. | 11.2 ° | L. |

| Ort | | Wassenach, Rheinprovinz, Brohlthal. | | Wehr, Rheinprovinz, Laacher See. | | Weilbach, Hessen-Nassau. | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Stahlbrunnen.** | | | | **Faulbrunnen (Schwefelqu.).** | | **Natron-Lithionquelle.** | |
| Analytiker | | Fresenius 1877. | | Bischof 1832. | | Fresenius 1855. | | Fresenius 1860. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | 0.0001 | 0.0001 |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | 0.0073 | 0.0073 |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.076 | — | 0.0035 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.173 | — | 0.008 |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | 0.372 | — | — | — | 0.286 | 0.610 | — | 0.471 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.031 | 0.031 | — | — | 0.053 | 0.053 | 0.126 | 0.126 |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.040 | — | 0.118 | — | 2.641 | — | 12.357 | 9.836 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | 0.0035 | 0.0035 | — | — | 0.006 | 0.006 | 0.068 | 0.068 |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.819 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.273 | — | 0.062 | — | 2.256 | — | 1.084 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.013 | — | — | — | 0.001 | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | 0.0009 | — | — | — | 0.011 | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.005 | — | — | — | 0.0014 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | 0.033 | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | 0.016 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.528 | — | — | — | 0.378 | — | 0.551 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 0.188 | — | — | — | 2.236 | 2.649 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | 0.268 | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.015 | — | — | — | 0.0013 | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | 0.001 | — | — | — | 0.0119 | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.475 | — | 0.201 | — | — | — | 0.033 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.007 |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 8.988 | 8 040 | 1.801 | 1.182 | 4.154 | 6.855 | 13.887 | 16.370 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 10.816 | 10.816 | 0.474 | 0.474 | 3.591 | 3.306 | 1.104 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 5.411 | — | 1.610 | — | 3.793 | — | 1.407 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.501 | — | 0.257 | — | — | — | 0.035 | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.037 | — | — | — | — | — | 0.007 | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | 0.010 | 0.010 | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.010 | 0.010 | — | — | 0.005 | 0.005 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.411 | — | 0.398 | — | 0.145 | — | 0.123 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.825 | — | 0.799 | — | 0.292 | — | 0.247 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.967 | — | 0.594 | — | 0.336 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.002 | — | — | — | 0.0005 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 3.672 | — | 1.489 | — | 0.929 | — | 0.185 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 0.040 | — | 0.002 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 0.048 | 0.048 | — | — |
| | | — | a 0.029 | | | | | | |
| | | — | b 1.008 | | | | | | |
| | | 27.1765 | 27.1784 | 4.846 | c 4.850 | 15.1897 | 15.1904 | 31.9119 | 31.9124 |
| | | 9.2 ° | A Ph. 77. Hg. | 10.5 ° | L. | 13,72 ° | Brsch. L. Hg. | 12.5 ° | Brsch. Val. Hg. |

a. Manganchlorür.
b. Doppeltkohlensaures Kali.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
d Gsell-Fels: Die Kurorte der Schweiz. Zürich, Schmidt 1880.

| | Weiler, Rheinprovinz, Brohlthal. | | Weilutza, Rumänien, Jassy. | | Weimar, Sachsen-Weim. Magnesia-wasser. | | Weinheim, Baden. Stahlquelle. | | Weissenburg, Bayern, Mittelfranken. | | Weissenburg, Schweiz, Bern. | | Welbsleben, Provinz Sachsen. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Bischof 1832. | | Konya 1869. | | Reichardt 1858. | | Bissinger 1881. | | Vogel. | | Stierlin 1875. | | Bley. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0001 | 0.0001 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | 0.013 | 0.013 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.201 | 0.123 | — | — | 0.005 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0018 | 0.0018 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 1.865 | — | — | — | 0.114 | — | 0.256 | — | 0.051 | 0.038 | 11.527 | — |
| | — | — | 0.0224 | 0.0224 | — | — | — | — | — | — | 0.026 | 0.026 | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | 0.089 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 1.594 | — | 0.092 | — | 0.136 | — | 0.243 | — | — | — | 10.935 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.018 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.021 | — | — | — | 0.058 | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.145 | — | — | — | — | — | 0.640 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.235 | — | 0.350 | 0.356 | 0.006 | — | 0.381 | 0.381 | 0.219 | 0.219 | 2.570 | 2.570 |
| | — | — | 55.179 | 57.440 | — | — | — | — | 0.340 | 0.359 | 0.235 | 0.178 | 0.507 | 14.506 |
| | — | — | 11.242 | 11.242 | 0.080 | — | 0.013 | 0.017 | 0.559 | 0.559 | 3.425 | 3.425 | 1.043 | 1.043 |
| 20 | — | — | 3.469 | — | — | — | — | — | 0.018 | — | 9.033 | — | 15.968 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.021 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.0144 | — | 0.097 | — | — | — | — | — | 0.0085 | — | — |
| | — | — | — | 0.0023 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0036 | — | — |
| 25 | — | — | — | 0.866 | — | — | — | — | — | — | — | 5.348 | — | 1.506 |
| | 2.680 | 1.981 | — | — | — | — | — | 0.020 | — | 0.310 | — | — | — | — |
| | 3.217 | 3.217 | — | — | 2.781 | 2.866 | 0.105 | 0.220 | — | — | — | — | — | — |
| | 4.185 | — | 8.053 | — | 2.931 | — | 5.110 | — | 2.920 | — | 1.094 | — | 5.306 | — |
| | 0.415 | — | 0.0152 | — | 0.102 | — | 1.829 | — | — | — | 0.009 | — | — | — |
| 30 | — | — | 0.0024 | — | — | — | — | — | — | — | 0.004 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.069 | 0.069 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0095 | 0.0095 | — | — | — | — | — | — | 0.0043 | 0.0043 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.287 | — | 0.002 | — | 0.123 | — | 0.052 | — | — | — | 0.032 | — | — | — |
| | — | 0.576 | — | 0.004 | — | — | — | 0.104 | — | — | — | 0.063 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.235 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 1.627 | — | 3.755 | — | 0.982 | — | 1.919 | — | 1.020 | — | 4.145 | — | 3.118 |
| | — | — | 0.008 | — | — | — | 0.022 | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 3.196 | — | 4.931 | — | 1.717 | — | 4.038 | — | 1.603 | — | 0.676 | — | 3.243 |
| | — | 0.042 | — | — | — | — | — | 0.183 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.868 | 0.868 | 0.069 | 0.069 | 0.046 | 0.046 | — | — | 0.040 | 0.040 | — | — |
| | | | | | — | b 0.145 | | | | | | | | |
| | 10.784 | 10.784 | 80.9723 | 80.9724 | 6.572 | 6.572 | 7.386 | 7.386 | 4.474 | 4.475 | 14.2624 | 14.2615 | 36.921 | 36.921 |
| | 9.4 ° | L. | 11 ° | Hg. | | Hg. | 9.5 ° | Brsch. | | S. | 26 ° | Brsch. Jo. d | 3.6 ° | Hg. |

| Ort | | Wemding, Bayern, Schwaben-Neuburg. | | | | | | Wengibad, Schweiz, Zürich. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Quelle I. | | Quelle II. | | Quelle III. | | | |
| Analytiker | | Wittstein 1872. | | | | | | Schweizer 1850. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | 0.052 | — | 0.063 | — | 0.068 | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | 0.111 | — | 0.133 | — | 0.145 | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.006 | 0.006 | 0.008 | 0.008 | 0.016 | 0.016 | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.064 | — | 0.055 | — | 0.046 | — | 0.046 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.060 | — | 0.052 | — | 0.044 | — | 0.011 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.026 |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.328 | 0.328 | 0.689 | 0.689 | 0.247 | 0.247 | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.106 | — | 0.184 | — | 0.251 | 0.006 | 0.048 | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.942 | 0.942 | 1.580 | 1.580 | 1.221 | 1.221 | — | 0.040 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 2.030 | — | 1.764 | — | 1.879 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.013 | — | 0.012 | — | 0.010 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | 1.247 | — | 1.135 | — | 1.238 | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.050 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | 1.080 | 1.037 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 2.987 | — | 3.118 | — | 2.957 | — | 3.283 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.014 | — | 0.012 | — | 0.010 | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | 0.004 | 0.004 | 0.009 | 0.009 | 0.006 | 0.006 | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.012 | 0.012 | 0.015 | 0.015 | 0.013 | 0.013 | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | 0.103 | — | 0.120 | — | 0.130 | — | 0.023 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.160 | — | 0.218 | — | 0.261 | — | 0.046 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.045 | — | 0.022 | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 1.859 | — | 1.798 | — | 1.789 | — | 1.273 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.010 | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.833 | — | 1.912 | — | 1.812 | — | 2.007 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | 0.028 | — | 0.033 | — | 0.036 | — | — |
| Organische Snbstanz | — | 1.420 | 1.420 | 1.506 | 1.506 | 1.302 | 1.302 | — | — |
| | | 8.068 | 8.068 | 9.123 | 9.122 | 8.146 | 8.146 | 4.490 | 4.490 |
| | | 7-7.5° | Ksch. 1873. | 7-7.5° | Ksch. 1873. | 7-7.5° | Ksch. 1873. | 10° | MA. a |

a. Gsell-Fels: Die Kurorte der Schweiz. Zürich, Schmidt 1880.
b. Natronaluminat.

| | Werk, Hessen-Nassau. | | Werne, Westfalen, Münster. | | Westerbrunn, Schweden, Jönköping. | | Weyhers, Hessen-Nassau. | | Wieliczka, Oesterreich, Galizien. | | Wiesau, Bayern, Oberpfalz. | | Wiesau, Preussen. Schlesien. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Rheingauer Quelle.** | | **Warme Soolquelle.** | | **Strömberg od. Lindalsquelle.** | | | | | | **König-Otto-Bad.** | | | |
| | Amburger. | | Fresenius 1876. | | | | Lieblein. | | Sawiczewsky. | | Vogel. | | Klaproth. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | 0.003 | 0.003 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.111 | 0.111 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.008 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.018 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 5.161 | 5.161 | — | 0.0250 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.870 | 0.870 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 605.659 | 591.394 | 0.1289 | — | — | — | 2640.00 | 2640.00 | 0.104 | — | 0.260 | — |
| | — | — | 0.477 | 0.477 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | 11.213 | 2.142 | — | — | — | — | 4.80 | 0.96 | — | — | — | — |
| | — | — | 16.819 | 39.603 | — | 0.0964 | — | — | — | 4.49 | — | 0.099 | — | 0.247 |
| | — | — | — | 1.925 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.0059 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.471 | — | — | — | 0.0927 | — | 0.518 | — | — | — | 0.339 | — | — |
| | — | — | — | — | 0.0306 | 0.0014 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.0044 | — | 0.680 | — | — | — | — | — | 10.677 | 10.677 |
| | — | — | — | 11.468 | — | — | — | — | 29.11 | 33.96 | — | — | — | — |
| 20 | — | — | 11.992 | — | — | — | — | — | 5.50 | — | — | — | — | — |
| | — | — | 2.230 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.724 | — | — | — | 0.727 | 2.39 | 2.39 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.0301 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 20.876 | 18.734 | — | 18.030 | 0.0152 | — | 1.815 | 2.533 | — | — | 0.884 | 0.385 | 3.869 | 4.202 |
| | 5.952 | 5.952 | — | — | 0.1821 | 0.1821 | — | — | — | — | 0.396 | 0.396 | — | — |
| | 2.043 | — | 16.883 | — | 0.8505 | — | 2.564 | — | — | — | 1.500 | — | 8.813 | — |
| | 1.346 | — | 0.762 | — | 0.2648 | — | 2.245 | — | — | — | 0.970 | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | 0.0318 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.003 | 0.003 | 0.0072 | 0.0072 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.098 | — | 0.1351 | — | — | — | — | — | 0.260 | — | — | — |
| | — | — | — | 0.196 | — | 0.1528 | — | — | — | — | — | 0.521 | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.1126 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.795 | — | — | — | 0.2284 | — | 0.998 | — | — | — | 0.534 | — | 3.303 |
| | 0.976 | — | — | — | 0.0023 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 3.245 | — | 0.160 | — | 0.6918 | — | 2.380 | — | — | — | 1.743 | — | 5.190 |
| | — | 0.135 | — | — | — | 0.0265 | — | 0.148 | — | — | — | 0.097 | — | — |
| | — | — | — | 0.004 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.104 | 0.104 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.260 | 0.260 | — | — |
| | — | b 1.861 | | | | | | | | | | | | |
| | 31.297 | 31.297 | 672.289 | 672.289 | 1.6529 | 1.6529 | 7.304 | 7.304 | 2681.80 | 2681.80 | 4.374 | 4.374 | 23.619 | 23.619 |
| | | S. | 27.84 ° | Fresenius 1877. | 8 ° | K.sch. 1878. | | LH. | | L. HP. | | S. | | HP. |

| | Ort | | Wiesbaden, Hessen-Nassau. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | Adlerbrunnen (Goldener Brunnen). | | Faulbrunnen. | | Gemeinde-Bad. | | Kochbrunnen. | |
| | Analytiker | | Sachsland und Valentin 1857. | | d'Orville & Kalle 1858. | | Carl 1856. | | Fresenius 1849. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | 0.032 | 0.032 | 0.017 | 0.017 | 0.035 | 0.035 | 0.040 | 0.040 |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | 1.348 | 1.348 | 0.873 | 0.873 | 1.497 | 1.497 | 1.458 | 1.458 |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | 0.156 | 0.156 | 0.099 | 0.099 | 0.154 | 0.154 | 0.167 | 0.167 |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 67.795 | 61.829 | 32.148 | 28.294 | 52.622 | 48.160 | 68.328 | 62.512 |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.002 | 0.002 |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | 2.235 | 2.235 | 1.613 | 1.613 | 1.351 | 1.351 | 2.175 | 2.175 |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | 4.258 | 9.918 | 2.797 | 6.454 | 4.331 | 8.566 | 4.578 | 10.088 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.005 |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | 0.933 | — | 1.030 | — | 1.496 | — | 0.866 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 0.960 | — | 1.010 | — | 1.465 | — | 0.902 | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO\ SO_3$ | — | 0.061 | — | 0.026 | — | 0.035 | — | 0.074 |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.013 | — | — | — | — | — | 0.008 |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 5.048 | — | 2.634 | — | 3.059 | — | 5.083 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 6.332 | — | 3.678 | — | 3.946 | — | 6.198 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.064 | — | 0.028 | — | 0.037 | — | 0.078 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.014 | — | — | — | — | — | 0.008 | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.004 | 0.004 |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | 0.0016 | 0.0016 |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.666 | — | 0.502 | — | 0.446 | — | 0.602 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.336 | — | 1.007 | — | 0.894 | — | 1.209 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.002 | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.950 | — | 0.717 | — | 0.637 | — | 0.852 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | 83.860 | 83.859 | 42.765 | 42.764 | 65.884 | 65.884 | 84.5436 | 84.5446 |
| | | | 64 ° | a | 14 ° | a | 49.5 ° | a Hg.L. | 68.7 ° | a L.Hg. Val. |

a. Nach briefl. Mittheilungen des Herrn Geheimraths Dr. Fresenius und des Herrn Director Hey'l, sowie auch Jahrbuch für Nassau 1857 und 1859.

| | Wiesbaden, Hessen-Nassau. | | | | | | | | | | Wiesloch, Baden, | | Wikartswyl, Schweiz, Bern. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Schützenhof.** | | **Spiegelquelle (NassauerHof).** | | **Stadt Anspach (Wörner's Qu.).** | | **Vier Jahreszeiten.** | | **Wilhelms-heilanstalt.** | | **Brunnenstube.** | | **Rütihubelibad.** | |
| | Lindenborn & Schuckart 1858. | | Kerner 1856. | | Wildenstein 1850. | | Hjelt & Röhr 1857. | | Fresenius 1871. | | Walz. | | Pagenstecher 1833. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0002 | 0.0002 | — | — | — | — |
| | 0.026 | 0.026 | 0.032 | 0.032 | — | — | 0.021 | 0.021 | 0.014 | 0.014 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.042 | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.096 | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.997 | 1.997 | 1.421 | 1.421 | 0.770 | 0.770 | 2.273 | 2.273 | 2.278 | 2.278 | — | 0.355 | — | — |
| | 0.146 | 0.146 | 0.206 | 0.206 | 0.133 | 0.133 | 0.167 | 0.167 | 0.159 | 0.159 | — | — | — | — |
| | 51.899 | 47.383 | 68.231 | 62.503 | 67.050 | 61.575 | 67.614 | 61.767 | 67.301 | 60.752 | 0.926 | — | 0.093 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.098 | 0.098 | — | — | — | — |
| 10 | 1.502 | 1.502 | 1.916 | 1.916 | 1.813 | 1.813 | 1.991 | 1.991 | 1.891 | 1.891 | — | — | — | — |
| | 4.354 | 8.637 | 3.944 | 9.376 | 4.490 | 9.684 | 4.368 | 9.914 | 3.605 | 9.814 | — | 0.582 | — | 0.088 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0002 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0019 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.002 | — | 0.026 | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.415 | — | — | — |
| | — | 1.486 | — | 0.768 | — | 0.940 | — | 0.918 | — | 0.891 | 0.833 | 0.014 | 0.001 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.126 | 1.090 | 0.952 | 0.033 |
| 20 | 1.460 | — | 0.830 | — | 0.972 | — | 0.895 | — | 0.928 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0002 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0021 | — | — | — | — | — |
| | — | 0.042 | — | 0.096 | — | 0.080 | — | 0.018 | — | 0.072 | — | 0.018 | — | 0.025 |
| | — | — | — | 0.009 | — | — | — | — | — | 0.0126 | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.017 | — | 5.050 | — | 4.924 | — | 5.111 | — | 5.923 | — | 1.654 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.028 | — | 0.786 | 0.806 |
| | 4.015 | — | 6.173 | — | 5.714 | — | 6.253 | — | 7.078 | — | 4.315 | — | 3.014 | — |
| | 0.044 | — | 0.101 | — | 0.084 | — | 0.019 | — | 0.076 | — | 0.019 | — | 0.026 | — |
| 30 | — | — | 0.009 | — | — | — | — | — | 0.013 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.005 | 0.005 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.495 | — | 0.610 | — | 0.454 | — | 0.583 | — | 0.632 | — | 0.088 | — | 0.071 | — |
| | — | 0.994 | — | 1.223 | — | 0.911 | — | 1.171 | — | 1.267 | — | 0.177 | — | 0.099 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.041 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.384 | — | 1.108 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0008 | — | 0.010 | — | — | — |
| 40 | — | 0.708 | — | 0.870 | — | 0.650 | — | 0.833 | — | 0.900 | — | 2.384 | — | 1.843 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.022 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.223 | 0.223 |
| | 65.938 | 65.938 | 83.473 | 83.473 | 81.480 | 81.480 | 84.184 | 84.184 | 84.0813 | 84.0809 | 7.802 | 7.802 | 4.266 | 4.266 |
| | 50 ° | a | 66.2 ° | a Hg.L. | 51.5 ° | L. | 57.5 ° | a | 40.14 ° | a | 12.5 ° | Hg. | | MA. |

| Ort | | Wildbad, Württemberg. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Eberhardsbrunnen Nr. 10. | | Gartenbrunnen Nr. 35. | | Gemisch von 10 Quellen. a | | Katharinenstift Nr. 19. | |
| Analytiker | | Fehling 1859. | | Fehling 1865. | | Fehling 1859. | | | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.1210 | — | 0.1246 | — | 0.1228 | — | 0.1200 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 2.3543 | 0.9730 | 2.4053 | 0.9863 | 2.4269 | 1.0100 | 2.4694 | 1.0681 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | 0.0510 | 0.0510 | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | 0.1165 | — | 0.1425 | — | 0.1148 | — | 0.1165 |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 1.0664 | — | 1.0736 | — | 1.0959 | — | 1.0848 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.0143 | — | 0.0107 | — | 0.0182 | — | 0.0154 |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.1414 | — | 0.1456 | — | 0.1435 | — | 0.1402 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.3802 | 0.4911 | 0.4089 | 0.5235 | 0.4034 | 0.5161 | 0.4151 | 0.5248 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.0048 | — | 0.0046 | — | 0.0047 | — | 0.0049 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 1.5436 | 1.6763 | 1.3906 | 1.6086 | 1.3568 | 1.5205 | 1.3593 | 1.5301 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 0.1571 | — | 0.1921 | — | 0.1548 | — | 0.1571 | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.3844 | — | 1.3938 | — | 1.4227 | — | 1.4083 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.0051 | — | 0.0048 | — | 0.0050 | — | 0.0052 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2 (SiO_3)$ | 0.6252 | — | 0.6084 | — | 0.6304 | — | 0.6206 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 1.2545 | — | 1.2207 | — | 1.2649 | — | 1.2452 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.0055 | — | 0.0041 | — | 0.0070 | — | 0.0059 | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.8790 | — | 0.8585 | — | 0.8826 | — | 0.8713 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 6.5968 | 6.5969 | 6.6046 | 6.6046 | 6.5505 | 6.5505 | 6.5811 | 6.5811 |
| | | 32° | A.Ph.60 L. Hg. | 37.5° | Hg. | 36° | L. Val. Ksch.72 | | L. Hg. |

a. Und zwar Nr. 5, 6, 7, 11, 12, 14, 15, 16, 17, 25.

b. Mosse: Bäderalmanach. Berlin 1882.

c. Wahrscheinlich sind alle Zahlen zu niedrig. Die ursprünglichen Angaben, mit 1.0415 multiplicirt, geben Zahlen, welche fast ganz genau mit Königsbrunnen übereinstimmen.

| | Wildbad, Württemberg. | | | | Wildegg, Schweiz, Aargau. | | Wildungen, Waldeck. | | | | | | | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Königsbrunnen Nr. 32.** | | **Trinkquelle Nr. 36. c.** | | | | **Bade- oder Wiesenquelle (Judenquelle).** | | **Georg-Victorq. (Stadt- oder Trinkbrunnen).** | | **Helenenquelle (Salzquelle).** | | **Königsquelle.** | |
| | Fehling 1865. | | | | Lauë. | | Fresenius 1860. | | | | | | Neubauer 1869. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | 0.284 | 0.284 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.130 | 0.130 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.1632 | — | 0.1566 | 0.052 | 0.052 | — | — | — | — | — | 0.040 | — | 0.390 |
| | — | — | — | — | 0.064 | 0.064 | 0.011 | 0.011 | 0.0116 | 0.0116 | 0.057 | 0.057 | — | — |
| | 2.4027 | 1.0342 | 2.3064 | 0.9781 | 104.475 | 103.506 | 0.062 | — | 0.065 | — | 10.375 | — | 13.079 | — |
| | 0.0510 | 0.0510 | 0.0490 | 0.0490 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | 0.1314 | — | 0.1262 | 16.213 | 3.399 | — | — | — | — | — | 0.025 | — | 2.283 |
| | — | 1.0066 | — | 0.9800 | 2.718 | 18.473 | — | 0.057 | — | 0.060 | — | 9.782 | — | 9.450 |
| | — | — | — | — | — | 0.199 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.0026 | — | 0.0026 | — | 0.0052 | — | — |
| | — | 0.0133 | — | 0.0128 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.1907 | — | 0.1830 | — | — | — | 0.163 | 0.163 | 0.109 | 0.109 | 0.278 | 0.231 | 0.456 | — |
| | 0.3790 | 0.5300 | 0.3636 | 0.5083 | — | — | 0.639 | — | 0.686 | 0.478 | 0.135 | — | 0.117 | — |
| | — | — | — | — | — | 16.200 | — | 0.316 | — | — | — | — | — | 0.137 |
| 20 | — | — | — | — | 18.283 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.231 | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | 0.003 | — | 0.003 | — | 0.0058 | — | — | — |
| | — | 0.0051 | — | 0.0049 | — | 0.105 | — | 0.265 | — | 0.200 | — | 0.178 | — | 0.350 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.021 | — | 0.025 | — | 0.0115 | — | — |
| 25 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.3984 | 1.5154 | 1.3424 | 1.4733 | — | 1.145 | 1.359 | 1.592 | 0.662 | 0.488 | 8.538 | 21.237 | 0.951 | 16.636 |
| | 0.1772 | — | 0.1702 | — | — | — | 6.581 | 6.244 | 5.356 | 5.356 | 13.638 | 13.605 | 10.943 | 7.720 |
| | 1.3068 | — | 1.2722 | — | 1.094 | — | 9.077 | — | 7.124 | — | 12.699 | — | 12.268 | — |
| | 0.0054 | — | 0.0052 | — | 0.110 | — | 0.279 | — | 0.210 | — | 0.187 | — | 0.369 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | 0.022 | — | 0.026 | — | 0.012 | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.442 | 0.442 | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.6075 | — | 0.5833 | — | 0.040 | — | 0.214 | — | 0.196 | — | 0.310 | — | 0.500 | — |
| | — | 1.2189 | — | 1.1704 | — | 0.080 | — | 0.429 | — | 0.393 | — | 0.622 | — | 1.003 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.0049 | — | — | — | — | 3.501 | — | 2.740 | — | — | — | — |
| | 0.0051 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 0.8546 | — | 0.8206 | — | 0.057 | — | 5.808 | — | 4.586 | — | 0.442 | — | 0.714 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 6.5238 | 6.5237 | 6.2802 | 6.2802 | 144.136 | 144.136 | 18.410 | 18.4096 | 14.4486 | 14.4492 | 46.2348 | 46.2357 | 38.683 | 38.683 |
| | 37.5 ° | b | 39.25 ° | Hf. | 11.2 ° | Hg.HP. MA. | 10.2 ° | Hg. A. Ph. | 10.4 ° | Brsch. Hg.Val. | 11.5 ° | Brsch. Hg.Val. | 11.25 ° | Brsch. 1882. |

| Ort | | Wildungen, Waldeck. | | | | Wilhelmsbad b. Aschersleben, Prov. Sachsen. | | Wilhelmsbad bei Chur, Schweiz, Graub. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | Stahlbrunnen (Brücken-brunnen). | | Thalbrunnen. | | | | Obere Sassalquelle. | |
| Analytiker | | Fresenius 1860. | | | | Heidepriem 1880. | | Husemann. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 0.061 | — | 0.066 | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.070 | — | 0.076 | — | 455.00 | 414.86 | 0.013 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.021 | — | 0.023 | — | 38.08 | — | 0.012 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 15 Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.212 | — | 0.068 | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.071 | — | 0.077 | — | — | — | 0.039 | 0.039 |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.057 | — | 0.159 | — | — | 48.75 | 0.117 | 0.048 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 0.088 | — | 0.077 | — | 10.80 | 10.80 | — | — |
| 20 „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 46.69 | — | — | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | 0.149 | — | 0.193 | — | — | — | 0.074 |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.085 | — | 0.141 | — | — | — | — |
| 25 Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | — | — | 0.032 | — | — | — | 0.090 |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 1.707 | 1.802 | 3.986 | 4.068 | — | — | 2.240 | 2.240 |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 1.388 | — | 5.738 | — | — | — | 14.128 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.762 | — | 0.396 | — | — | — | 0.078 | — |
| 30 „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.090 | — | 0.149 | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 Kieselsäure | $SiO_2$ ($Si\,O_3$) | 0.110 | — | 0.096 | — | — | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.124 | — | 0.193 | — | — | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.092 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.485 | — | 2.220 | — | — | — | 5.488 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 40 Kohlensäure | $CO_2$ | — | 1.252 | — | 3.731 | — | — | — | 8.624 |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.060 | — | 0.019 | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | 3.49 | 3.49 | — | — |
| | | 4.343 | 4.343 | 10.754 | 10.754 | 515.98 | 515.98 | 16.615 | 16.615 |
| | | 9.9 ° | Brsch. Hg.HP. | 9.4 ° | Brsch. Hg.HP. | | Brsch. | 8 ° | a |

a. Gsell-Fels: Die Kurorte der Schweiz. Zürich, Schmidt 1880.
b. Nach einer brieflichen Mittheilung der Salinenverwaltung.
c. Ab Kohlensäure 0.861.

| | Wilhelmsbad bei Chur, Schweiz, Graub. | | Wilhelmsbad, Schlesien, Ratibor. | | | | | | Wilhelmshall bei Rottweil, Württemberg. | | Wimpfen-Ludwigshalle, Hessen-Darmst. | | Windsor-Forest, Engl., Berkshire. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Untere Sassalquelle.** | | **Alexandra-quelle.** | | **Hans-Egon-Quelle.** | | **Rudolfsquelle.** | | | | **Mathildenbad.** | | **Quelle I.** | |
| | Husemann. | | Deutsch. | | | | | | ? 1881 | | Fehling. | | Walker. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W. Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.11 | 0.11 | — | — |
| | — | — | 0.202 | — | — | — | 0.152 | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.463 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | — | — | — | — | 0.322 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.510 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.013 | — | 0.200 | — | — | — | — | — | 2574.40 | 2532.10 | 2558.76 | 2523.35 | 12.211 | 1.893 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.00 | 1.00 | 5.04 | — | 12.535 | 3.700 |
| | — | 0.012 | — | 0.190 | — | — | — | — | 2.30 | 42.43 | — | 39.48 | — | 16.872 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.700 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.091 | 0.091 | 1.100 | 1.100 | 0.200 | 0.200 | — | — | — | — | — | — | 1.764 | — |
| | 0.376 | 0.257 | 1.600 | 1.000 | 0.900 | 0.900 | 0.530 | 0.530 | — | 51.37 | — | 43.00 | — | — |
| | — | — | 2.157 | 2.157 | 2.000 | 2.000 | 2.015 | 2.015 | — | — | 0.34 | 6.71 | 38.684 | 49.854 |
| 20 | — | — | 15.575 | — | 18.133 | — | 18.237 | — | 49.20 | — | 48.40 | — | 11.280 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.126 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 9.500 | — | 10.667 | — | 10.728 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.144 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 11.842 |
| | 2.318 | 2.318 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 9.622 | — | 2.589 | — | 2.400 | — | 2.417 | — | — | — | — | — | 9.961 | — |
| | 0.133 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.477 | 3.477 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.573 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 1.150 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.736 | — | 7.324 | — | 8.400 | — | 8.199 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.652 | — |
| 40 | — | 5.869 | — | 1.582 | — | 1.466 | — | 1.477 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.107 | — | — | — | 0.080 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 12.553 | 12.553 | 23.423 | 23.423 | 23.633 | 23.633 | 23.351 | 23.351 | 2626.90 | 2626.90 | 2612.65 | 2612.65 | 91.137 | c 91.998 |
| | 8° | a | 12.5° | HP. | 12.5° | HP. | 12.5° | HP. | | b | | JH HP. L. | | S. HP. |

| Ort | | Windsor-Forest, Engl., Berkshire. | | Wingfield bei Windsor, Engl., Berkshire. | | Winzlar, Hannover. | | Winterbach, Württemberg. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | **Quelle II.** | | | | | | **Quelle I.** | |
| Analytiker | | Walker. | | (Walker ?) | | Westrumb. | | Siegwart. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | 0.327 | — | 0.163 | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | 0.750 | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.345 |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | 1.110 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 16.124 | 3.589 | 2.816 | — | 1.934 | — | 0.371 | — |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | 16.897 | 9.577 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 18.165 | — | 2.671 | — | 1.413 | — | 0.352 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 1.168 | — | — | — | 0.339 | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 1.297 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | — | — | 18.294 | 21.714 | 2.023 | 2.556 | — | 0.450 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | 40.716 | 49.970 | 2.890 | 2.890 | 7.249 | 7.249 | 1.753 | 1.753 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | 9.474 | — | 8.000 | — | 23.190 | — | 1.739 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | 2.779 | — | 13.341 | — | 0.769 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | — | 15.275 | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 13.550 | — | 5.760 | — | 3.656 | — | 0.853 | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.331 | — | — | — | 0.195 | — | — | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.664 | — | — | — | 0.390 | — | — |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | — | — | 4.186 | — | 10.258 | — | 0.602 |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.448 | — | — | — | 0.130 | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | — | — | 3.520 | — | 2.235 | — | 0.522 |
| Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | 0.173 | — | 0.086 |
| Organische Substanz | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | 98.837 | a 99.518 | 37.760 | 37.760 | 38.704 | 38.704 | 4.879 | 4.879 |
| | | | S. HP. | | HP. | 12.5° | Hg. | 10-11° | HP. |

a. Ab Kohlensäure 0.681.
b. G. Schmitt: Ludwigsbad Wipfeld. Würzburg, Stahel 1875.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.004.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
e. Fluornatrium.
f. Doppeltkohlensaures Kali.
g. Ab Wasserstoff und Wasser 0.014.

| | Winterbach, Württemberg. | | Wipfeld-Ludwigsbad, Bayern, Unterfranken. | | | | Wisselheim, Hessen-Nassau. | | Woborn, Böhmen, Kaaden. | | Wörth, Bayern, Oberpfalz. | | Wolfach, Baden. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | **Quelle II.** | | **Ludwigsquelle (Schwefelqu.).** | | **Schilfquelle.** | | **Soolquelle.** | | **Giselaquelle.** | | | | **Funkenbad.** | |
| | Grünzweig. | | Heckenlauer 1869. | | Scherer 1838. | | Jochheim. | | Stolba 1878. | | Vogel. | | v. Babo. | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 0.391 | — | 0.510 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.897 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | — | — | — | 1.080 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | 0.036 | 2.110 | 2.110 | — | — | 0.391 | 0.391 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 1.439 | — | 0.100 | — | — | — | 97.656 | 83.335 | 0.065 | — | 1.771 | 0.813 | 0.2905 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | 0.034 | — | — | — | 0.023 | — | 0.677 | 0.677 | — | — | — | 0.147 | — | — |
| | — | 1.405 | — | 0.095 | — | — | 0.664 | 14.104 | — | 0.007 | — | 0.434 | — | 0.2729 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.009 | — | — | — | 0.0021 |
| 15 | — | — | — | — | — | — | — | 0.096 | — | 0.028 | — | 0.200 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | 0.068 | — | 0.019 | — | 0.126 | — | — |
| | — | — | 0.114 | 0.114 | 0.042 | — | — | — | 0.414 | — | — | — | 0.1184 | 0.1184 |
| | — | 0.115 | 0.233 | — | — | — | — | — | 0.081 | — | — | — | 0.2000 | 0.4847 |
| | 1.391 | 1.434 | 3.830 | 3.830 | 3.482 | 3.511 | — | — | — | — | — | — | 0.4230 | 0.4230 |
| 20 | 0.585 | — | 9.410 | — | 10.456 | — | — | — | — | — | — | — | 0.4537 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.022 | — | 0.035 | — | — | — | 0.429 | — | — | — | 0.0703 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.019 | — | — | — | — |
| 25 | — | 0.250 | — | 5.655 | — | 6.131 | — | — | — | — | — | — | — | 0.0696 |
| | — | — | — | — | — | — | — | 17.389 | 1.997 | 0.157 | 0.184 | 1.097 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 2.984 | 2.984 | 0.198 | — | — | — |
| | 2.700 | — | 6.574 | — | 3.702 | — | 17.448 | — | 7.034 | — | 0.563 | — | 0.7549 | — |
| | — | — | 0.023 | — | 0.037 | — | 0.195 | — | 0.506 | — | 0.359 | — | 0.0740 | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.020 | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.028 | 0.028 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | — | — | 0.160 | — | — | — | 0.404 | — | 0.825 | — | 0.130 | — | 0.0296 | — |
| | — | — | — | 0.308 | — | — | — | 0.811 | — | 1.655 | — | 0.261 | — | 0.0594 |
| | — | — | — | 0.010 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.581 | — | 5.539 | — | 5.745 | — | — | — | 2.732 | — | — | — | 0.3426 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.0035 | — | — | — | 0.0008 | — |
| 40 | — | 1.651 | — | 4.031 | — | 2.284 | — | 0.568 | — | 5.459 | — | 0.141 | — | 0.5020 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.207 | — | 0.270 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | 0.042 | 0.042 | — | — | — | — | 0.260 | 0.260 | — | — |
| | | | | | | | | | e 0.017 | e 0.017 | | | | |
| | | | | | | | | | — | f 0.433 | | | | |
| | 6.540 | 6.540 | 20.954 | 20.954 | 17.784 | 17.784 | 119.154 | 119.158 | 13.9745 | d13.976 | 3.856 | g 3.870 | 2.3449 | 2.3450 |
| | 10-11 ° | HP. | 13.75 ° | b Hf. | 13.75 ° | b L. | 13.1 ° | c JH. | 12.3 ° | Ksch. 1879. | | S. HP. | | Brsch. |

| | Ort | | Wolfsegg, Oesterreich, Linz. | | Wolkenstein, Sachsen. | | Worben, Schweiz, Bern. | | Wuisoko, Russland, Twer. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | Name der Quelle | | | | **Warmbad.** | | | | | |
| | Analytiker | | Vielguth. | | Stöckhardt. | | Pagenstecher 1825. | | Reuss. | |
| | Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik |
| | Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 5 | Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.323 | 0.378 |
| | Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlornatrium | $NaCl$ | 0.417 | — | 0.448 | — | 0.121 | — | 2.194 | — |
| | Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.302 |
| | Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.396 | — | 0.425 | — | 0.036 | — | 1.467 |
| | Chlorstrontium | $SrCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chlorbarium | $BaCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.034 |
| 15 | Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | 0.052 | — | 0.118 |
| | Eisen, metallisch | $Fe$ | — | — | — | — | — | 0.037 | — | 0.082 |
| | Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.065 | — |
| | „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.555 | 0.555 | 0.353 | 0.097 | — | — | — | — |
| | „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | — | 0.150 | — | — | — | 0.045 |
| 20 | „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 0.086 | — | — | — |
| | „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 0.084 | — | 0.096 | — | — |
| | „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 13.239 | 13.774 | 1.448 | 2.133 | — | 0.029 | 1.044 | 2.876 |
| | „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | — | — | 0.160 | — | — | — | 0.456 | — |
| | „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 0.910 | — | 0.589 | — | 4.749 | — | 5.774 | — |
| | „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | — | — | 0.088 | — | 0.207 | — | 0.234 | — |
| 30 | „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | Kieselsäure | $SiO_2$ ($SiO_3$) | — | — | 0.066 | — | 0.052 | — | 0.404 | — |
| | Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | — | — | 0.132 | — | 0.104 | — | 0.811 |
| | Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Aetzkalk | $CaO$ | — | 0.154 | — | 0.014 | — | 1.864 | — | 1.505 |
| | Thonerde | $Al_2O_3$ | — | — | — | — | — | — | 0.013 | — |
| 40 | Kohlensäure | $CO_2$ | — | 0.242 | — | 0.117 | — | 2.999 | — | 2.895 |
| | Sauerstoff | $O$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Wasser | $HO.$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | Organische Substanz | — | 0.166 | 0.166 | — | — | 0.052 | 0.052 | 1.107 | 1.107 |
| | | | 15.287 | 15.287 | 3.152 | 3.152 | 5.267 | b 5.269 | 11.614 | c 11.620 |
| | | | | HP. S. | 30° | a | 18.1° | MA. | 7.5° | S. |

a. Mosse: Bäderalmanach. Berlin 1882.
b. Ab Wasserstoff und Wasser 0.002.
c. Ab Wasserstoff und Wasser 0.006.
d. Ab Wasserstoff und Wasser 0.032.
e. Bei Seegen 4.115.
f. Ab Wasserstoff und Wasser 0.005.
g. Schwefelsaure Thonerde.
h. Doppeltkohlensaures Kali.

| | Zagwera, Russland, Tiflis. | | Zaisenhausen, Baden. | | Zaison, Ungarn, Kronstadt. | | | | | | Zaldivar, Spanien, Viscaya. | | Zaragoza, Spanien, Zaragoza. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| | | | | | Ferdinandsquelle. | | Franzensquelle. | | Ludwigsquelle. | | Agua de Urgacija. | | Fuente de Salud. | |
| | Struve. | | Probst 1833. | | Schnell. | | | | | | Moreno & Lletget 1844. | | | |
| | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| | 0.001 | 0.001 | — | — | ? 2.492 | ? 2.492 | 0.082 | 0.082 | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | 0.247 | — | — | — | — | — | — | — | 1.411 | — | — | — |
| | — | — | — | 0.320 | — | — | — | — | — | — | — | 3.237 | — | — |
| 5 | — | — | — | 0.228 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | 4.302 | — | 0.055 | — | 6.120 | 1.449 | 0.800 | — | 0.620 | — | 7.481 | — | 2.17 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 10 | — | — | — | — | — | 0.772 | — | 0.406 | — | — | 3.843 | — | 3.25 | — |
| | — | 3.194 | — | 0.052 | — | 3.530 | — | 0.105 | — | — | — | 11.588 | — | 5.86 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.473 | — | — | — | — |
| 15 | — | 0.583 | — | — | — | — | — | 0.118 | — | — | — | — | — | — |
| | — | 0.392 | — | — | — | — | — | 0.085 | — | 0.233 | — | — | — | — |
| | — | — | 0.036 | 0.036 | — | — | — | — | 0.790 | — | 2.897 | 2.897 | — | — |
| | 0.902 | — | 0.515 | — | 0.198 | — | 0.455 | — | 0.510 | — | — | 2.192 | — | 2.63 |
| | — | 0.763 | 3.618 | 3.618 | — | 0.054 | — | — | — | — | 3.979 | 8.836 | 10.72 | 14.82 |
| 20 | — | — | 15.777 | — | — | — | — | — | — | — | 15.638 | — | 17.22 | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.052 | — | 0.143 | — | 0.487 | — | 0.830 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 25 | — | — | — | 9.543 | — | — | — | — | — | — | — | 4.725 | — | 5.91 |
| | 5.889 | 11.935 | — | — | 13.160 | 18.964 | e 0.224 | 0.630 | 4.254 | 4.907 | — | — | — | — |
| | 9.917 | 9.104 | — | — | 1.098 | — | 0.548 | — | 1.550 | 1.550 | — | — | — | — |
| | 13.237 | — | 4.807 | — | 4.582 | — | 2.036 | — | 5.730 | — | 2.476 | — | 5.69 | — |
| | 1.120 | — | 0.055 | — | 0.151 | — | 0.755 | — | 1.540 | — | — | — | — | — |
| 30 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 3.330 | 3.330 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.872 | 0.872 | — | — | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| 35 | 0.175 | — | — | — | 0.163 | — | 0.452 | — | 0.280 | — | 0 434 | — | — | — |
| | — | 0.351 | — | — | — | 0.327 | — | 0.907 | — | 0.562 | — | 0.871 | — | — |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | — | 3.535 | — | 8.162 | — | — | — | 0.739 | — | 2.228 | — | 1.552 | — | 6.35 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.272 | — | — | — | — | — |
| 40 | — | 5.717 | — | 2.968 | — | 0.233 | — | 1.798 | — | 3.565 | — | 1.514 | — | 3.48 |
| | — | — | — | — | — | — | — | — | — | 0.067 | — | — | — | — |
| | — | — | — | 0.130 | — | — | — | — | — | — | — | 0.747 | — | — |
| | — | — | 1.300 | 1.300 | — | — | — | — | — | — | — | — | — | — |
| | | | | | | | | | — | g 0.305 | | | | |
| | | | | | | | | | — | h 0.826 | | | | |
| | 35.543 | d35.575 | 26.410 | 26.409 | 27.964 | 27.964 | 5.352 | f5.357 | 16.418 | 16.418 | 41.489 | 41.489 | 39.05 | 39.05 |
| | 10.38 ° | HP. Ksch. 1872. | 6 ° | HP.Hy. | 10 ° | L. HP. Sg. | 9.4 ° | HP. L. | 9.7 ° | L. Sg. HP. | 17 ° | Rb. 165 | 12.5-13.7 ° | Rb. 524 |

| Ort | | Zegiestow, Oesterreich, Galizien. | | Zerbst, Anhalt. | | Zovany, Ungarn, Kraszna. | | Zwieselalpe, Oesterreich, Salzburg. | |
|---|---|---|---|---|---|---|---|---|---|
| Name der Quelle | | | | | | | | | |
| Analytiker | | Alexandrowicz 1867. | | Thorspeken. | | Pataki. | | Schneider. | |
| Normale und umgerechnete Analyse | | normal. | M.-W.-Fabrik | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. | normal. | M.-W.-Fabrik. |
| Jodnatrium | $NaJ$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Bromnatrium | $NaBr$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelwasserstoff | $HS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelnatrium | $NaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelcalcium | $CaS$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlorkalium | $KaCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.732 | 1.722 |
| Chlorammonium | $NH_4Cl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlornatrium | $NaCl$ | 0.0367 | — | 3.471 | — | — | — | 3.187 | 2.079 |
| Chlorlithium | $LiCl$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Chlormagnesium | $MgCl$ | — | — | — | 2.003 | 0.78 | — | 0.570 | — |
| Chlorcalcium | $CaCl$ | — | 0.0092 | — | 0.953 | — | 0.91 | — | 2.082 |
| Chlorstrontium | $SrCl$ | — | 0.0051 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorbarium | $BaCl$ | — | 0.0261 | — | — | — | — | — | — |
| Chloraluminium | $Al_2Cl_3$ | — | 0.0062 | — | — | — | — | — | — |
| Chlorwasserstoffsäure | $HCl$ | — | — | — | — | — | — | 0.725 | — |
| Eisen, metallisch | $Fe$ | — | 0.1907 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsaures Kali | $KaO.SO_3$ | 0.0905 | — | — | — | — | — | 1.157 | — |
| „ „ Natron | $NaO.SO_3$ | 0.0003 | — | 0.867 | — | — | — | — | 1.303 |
| „ „ Magnesia | $MgO.SO_3$ | — | — | 5.718 | 4.524 | 10.96 | 11.95 | — | 0.720 |
| „ „ Kalk | $CaO.SO_3$ | — | — | — | — | 23.97 | — | 2.553 | — |
| „ „ Strontian | $SrO.SO_3$ | 0.0060 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Baryt | $BaO.SO_3$ | 0.0292 | — | — | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.SO_3$ | — | — | — | 2.441 | 3.65 | 3.65 | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.SO_3$ | — | 0.1028 | — | — | — | — | — | — |
| Schwefelsäure | $SO_3$ | — | — | — | — | — | 13.44 | — | 0.820 |
| Doppeltkohlens. Natron | $NaO.2CO_2$ | 0.5916 | — | — | 4.957 | — | — | — | — |
| „ „ Magnesia | $MgO.2CO_2$ | 7.7774 | 7.7774 | 4.745 | 3.319 | — | — | — | — |
| „ „ Kalk | $CaO.2CO_2$ | 15.8282 | — | 1.237 | — | — | — | — | — |
| „ „ Eisenoxydul | $FeO.2CO_2$ | 0.5448 | — | 2.570 | — | — | — | — | — |
| „ „ Manganoxydul | $MnO.2CO_2$ | 0.1088 | — | — | — | — | — | — | — |
| Salpetersaures Natron | $NaO.NO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Borsaures Natron | $NaO.BoO_3$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Phosphorsaures Natron | $3NaO.PO_5$ | 0.0075 | 0.0075 | — | — | — | — | — | — |
| Arsensaures Natron | $3NaO.AsO_5$ | — | — | — | — | — | — | — | — |
| Kieselsäure | $SiO_2(SiO_3)$ | 0.5022 | — | 0.169 | — | — | — | 0.019 | — |
| Kieselsaures Natron | $NaO.SiO_2$ | — | 0.5265 | — | 0.339 | — | — | — | 0.038 |
| Kieselsaurer Kalk | $CaO.SiO_2$ | — | 0.4578 | — | — | — | — | — | — |
| Aetzkalk | $CaO$ | — | 5.9328 | — | — | — | 9.41 | — | — |
| Thonerde | $Al_2O_3$ | 0.0024 | — | — | — | — | — | — | — |
| Kohlensäure | $CO_2$ | — | 10.4249 | — | 0.241 | — | — | — | — |
| Sauerstoff | $O$ | — | 0.0545 | — | — | — | — | — | — |
| Wasser | $HO$ | — | — | — | — | — | — | — | 0.179 |
| Organische Substanz | — | f 0.0221 | f 0.0221 | 0.288 | 0.288 | 1.04 | 1.04 | — | — |
| | | a 0.2442 | b 0.0004 | | | g 86.46 | g 86.46 | | |
| | | — | c 0.0947 | | | | | | |
| | | — | d 0.1531 | | | | | | |
| | | 25.7919 | 25.7918 | 19.065 | 19.065 | 126.86 | 126.86 | 8.943 | 8.943 |
| | | | Ksch. 1871. | 10° | Hg. S. HP. | | HP. | e | HP. |

a. Doppeltkohlensaures Lithion.
b. Manganchlorür.
c. Doppeltkohlensaures Kali.
d. Kohlensaures Lithion.
e. Die (nicht combinirte) Analyse bei HP. enthält jedenfalls einen Druckfehler, da ein Gehalt an freier Salzsäure unwahrscheinlich.
f. Mit Fluornatrium, Propionsäure, Buttersäure u. s. w.
g. Schwefelsaure Thonerde.

Offizin der Verlagshandlung.